

JOHN SIMMONS

100 CEI MAI MARI
SAVANȚI AI LUMII

ii articolelor despre personalitățile românești:

of. dr. **Maya Simionescu:** articolul 88 - *George Palade*

Constantin Ionescu-Tîrgoviște: articolul 56 - *N.C. Paulescu*

Constantinescu: articolul 58 - *Traian Vuia*

articolul 62 — *Gogii Constantinescu*

articolul 67 - *Henri Coandă*

articolul 71 - *Hermann Oberth*

100

CEI MAI MARI SAVANȚI AI LUMII

Traducere:
CONSTANTIN DUMITRU-PALCUS
LIVIU MATEESCU

EDITURA LIDER
EDITURA CARTEA PENTRU TOȚI

I.S.B.N. 973-629-003-4

r

***THE SCIENTIFIC100
A RANKING OF THE MOST INFLUENTIAL
SCIENTISTS, PAST AND PRESENT***

Copyright © 1996 ***THE SCIENTIFIC 100 A RANKING OF THE
MOST INFLUENTIAL SCIENTISTS, PAST AND PRESENT***
by John Simmons

te drepturile asupra ediției în limba română sînt rezervate **Editurii LIDER**

B-dul Libertății nr. 4, bl. 117, et. 3, ap. 7, sector 4, cod 761061-București,
37.30.67, 337.48.81; Fax: 337.48.22, E-mail: lider@fx.ro, Site: www.trustul-lider.ro

Compania Națională a Imprimeriilor
„COREȘI” S.A. București
ROMÂNIA

Sistemul calității certificat SR EN ISO 9001

CUPRINS

Introducere.....	9
Nota editorului	13
1. Euclid și începuturile matematicii ca știință.....	15
2. Arhimede și începuturile științei.....	17
3. Lucrețiu și gândirea științifică.....	20
4. Nicolaus Copernicus și universul heliocentric.....	23
5. Andreas Vesalius și noua anatomie.....	26
6. Tycho Brahe și noua astronomie.....	30
7. Galileo Galilei și noua știință.....	33
8. Johannes Kepler și mișcarea planetelor.....	37
9. William Harvey și circulația sîngelui.....	41
10. Marcello Malpighi și anatomia microscopică.....	44
11. Christiaan Huygens și teoria ondulatorie a luminii.....	46
12. Anton van Leeuwenhoek și microscopul simplu.....	49
13. Isaac Newton și revoluția newtoniană.....	52
14. Conte de Buffon și istoria naturală.....	56
15. Leonhard Euler și matematica secolului al XVIII-lea.....	59
16. Carl Linnaeus și nomenclatorul binomial.....	62
17. Albrecht von Haller și medicina secolului al XVIII-lea.....	65
18. William Herschel și descoperirea cerului.....	69
19. Antoine Laurent de Lavoisier și revoluția în chimie.....	72
20. Jean-Baptiste Lamarck și fundamentele biologiei.....	76
21. Pierre Simon de Laplace și mecanica newtoniană.....	78
22. John Dalton și teoria atomului.....	81
23. Carl Gauss și geniul matematic.....	84
24. Michael Faraday și teoria clasică a câmpului.....	87
25. Charles Lyell și geologia modernă.....	91
26. Justus Liebig și chimia secolului al XIX-lea.....	94
27. Charles Darwin și teoria evoluționistă.....	97
28. Claude Bernard și întemeierea fiziologiei moderne.....	102
29. Hermann von Helmholtz și ascensiunea științei germane.....	105
30. Rudolf Virchow și doctrina celulară.....	109
31. Gregor Mendel și legile eredității.....	113
32. Louis Pasteur și teoria microbiană a bolii.....	116
33. Gustav Kirchhoff și spectroscopia.....	121

ugust Kekule și structura chimică.....	125
imes Clerk Maxwell și câmpul electromagnetic.....	129
ilhelm Wundt și fondarea psihologiei.....	132
rnst Haeckel și principiul biogenetic.....	135
mitri Mendeleev și tabelul periodic al elementelor.....	138
obert Koch și bacteriologia.....	141
idwig Boltzmann și termodinamica.....	145
mii Fischer și chimia organică.....	148
eike Kamerlingh Onnes și supraconductivitatea.....	151
aul Ehrlich și chimioterapie.....	155
gmund Freud și psihologia inconștientului.....	158
mii Kraepelin și psihiatria secolului XX.....	164
)seph J. Thompson și descoperirea electronului.....	168
Ifred Binet și testul IQ.....	170
harles Sherrington și neurofiziologia.....	174
ranz Boas și antropologia modernă.....	177
lax Planck și cuantele.....	181
/illiam Bayliss și fiziologia modernă.....	184
ederick Gowland Hopkins și vitaminele.....	187
tiomas Hunt Morgan și teoria cromozomială a eredității.....	190
[arie Curie și radioactivitatea.....	193
ari Landsteiner și grupele sanguine.....	197
icolae C. Paulescu și descoperirea insulinei.....	200
rnest Rutherford și structura atomului.....	203
raian Vuia și mirajul zborului.....	207
Ibert Einstein și știința secolului XX.....	209
'ax von Laue și cristalografia în raze X.....	215
Ifred Wegener și deriva continentelor.....	218
eorge (Gogu) Constantinescu și sonicitatea.....	221
lexander Fleming și penicilina.....	224
lax Bora și mecanica cuantică.....	228
rthur Eddington și astronomia modernă.....	232
iels Bohr și atomul.....	236
enri Coandă și revoluționarea aeronauticii.....	241
rwin Schrodinger și mecanica ondulatorie.....	244
dwin Hubble și telescopul modern.....	249
ouis Victor de Broglie și dualismul undă-corpusul.....	253
ermann Oberth și începuturile zborului cosmic	256
Piaget și dezvoltarea copilului.....	259
icodosius Dobzhansky și sinteza modernă.....	263
nrico Fermi și fizica atomică.....	268
/erner Heisenberg și teoria cuantică.....	272
inus Pauling și chimia secolului XX.....	276

77. Paul Dirac și electrodinamica cuantică.....	281
78. Konrad Lorenz și etologia.....	285
79. John von Neumann și computerul modern.....	289
80. Ernst Mayr și teoria evoluției.....	294
81. J. Robert Oppenheimer și epoca atomică.....	298
82. Hans Bethe și energia soarelui.....	302
83. Max Delbrück și bacteriofagii.....	306
84. Hans Selye și conceptul de stres.....	310
85. John Bardeen și supraconductibilitatea.....	314
86. Willard Libby și datarea radioactivă.....	317
87. Edward Teller și bomba.....	320
88. George E. Palade și dezvăluirea tainelor celulei.....	325
89. Jonas Salk și vaccinarea.....	328
90. Francis Crick și biologia moleculară.....	332
91. Gertrude Belle Elion și farmacologia.....	336
92. Richard Feynman și electrodinamica cuantică.....	340
93. Frederick Sânger și codul genetic.....	345
94. Noam Chomsky și lingvistica secolului XX.....	349
95. James Watson și structura ADN-ului.....	353
96. Murray Gell-Mann și calea celor opt.....	357
97. Edward O. Wilson și sociobiologia.....	361
98. Sheldon Glashow și descoperirea farmecului.....	366
99. Lynn Margulis și teoria simbiozei.....	370
100. Stephen Hawking și cosmologia cuantică.....	374
Omisiuni de neiertat, mențiuni onorabile și „alții".....	378

INTRODUCERE

În paginile acestui volum și-au găsit locul acele personalități științifice care au exercitat o influență incontestabilă asupra modelării lumii contemporane.

Acești oameni au formulat legile mișcării, au descoperit principiul de funcționare a electricității și au descifrat structura atomului. Au descompus substanțele chimice în elemente, iar pe acestea din urmă le-au detectat în compoziția soarelui, a lunii, a stelelor, precum și în cea a Pământului, pînă în inima planetei noastre. Cercetînd fosilele plantelor și animalelor, ei au fundamentat teoria evoluționistă. Studiile asupra mazării, musculiței de oțet și razelor X au permis elaborarea teoriei eredității, care a avut mai întîi o bază celulară, apoi una moleculară, în această teorie s-a inserat evoluționismul, iar acum, după cîteva secole de cercetare a universului microscopic, oamenii de știință au demonstrat că organismele monocelulare sînt descendente ale bacteriilor și amîndouă reprezintă strămoșii omului. Și, nu în ultimul rînd, ei au sesizat în discursul uman o dimensiune ascunsă a motivației inconștiente și a structurii cognitive, lămurind natura dezvoltării emoționale, a limbajului, precum și elementele fundamentale ale culturilor de pe întreg globul pămîntesc.

Acestea sînt doar *cîteva* dintre realizările lor.

Și, în afara cîtorva descoperiri în plan intelectual, care se datorează grecilor și babilonienilor din antichitate, ei au obținut toate aceste rezultate în cîteva sute de ani.

Știința este teoria confirmată de experiment, și cei mai mulți dintre savanții prezentați în lucrare au preferat fie teoria, fie experimentul. Chimistului August Kekule îi displăcea să lucreze în laborator, dar într-o noapte, pe cînd moțăia într-un omnibuz londonez, a avut un vis care a prefigurat evoluția chimiei organice. Creatorul primei pile atomice, Enrico Fermi, își „murdărea” bucurios mîinile în laborator, în vreme ce prietenul său, Leo Szilard, prefera să discute despre fizica nucleară. Lui Stephen Hawking nu-i plăcea să se uite la stele prin telescop, în schimb a devenit cel mai important cosmolog al generației sale. Probabil că toți acești savanți ar fi fost de acord cu Richard Feynman, un mare teoretician, capabil să repare orice, de la mașina de spălat pînă la un accelerator de particule, care spunea că „singurul test al valabilității oricărei idei este experimentul”. Forța acestei idei a conferit științelor fizicii un statut aparte în lumea contemporană, lucru ce se poate observa în felul cum sînt formulate și

algebră și calcul diferențial sau au construit diverse obiecte. Doar câțiva dintre ei, cum ar fi Paul Dirac, provin din medii familiale care le-au provocat suferințe profunde. După moartea tatălui său, Dirac scria: „Mă simt mult mai liber acum”. Dar el a fost excepție, așa cum a fost și Isaac Newton. Dacă geniul ar fi într-o oarecare măsură ereditar, cartea de față sugerează că cea mai sigură cale ca să-l înăbuși o constituie sărăcia lucie sau „ajutorul” unui părinte inconsecvent ori detestabil.

În alcătuirea listei de personalități incluse în cartea de față am avut în vedere în primul rând posibilitatea de a oferi cititorilor o idee despre amploarea și diversitatea descoperirilor științifice. Acest lucru este valabil pentru șase personalități: Newton, Einstein, Bohr, Darwin, Pasteur și Freud. Cu toate că științele fizicii au avut prioritate, m-am străduit să nu neglijez impactul științei asupra umanității, culturii și corpului omenesc. După cum remarcă Gerald Holton, referitor la opera unor oameni de știință, precum Franz Boas, dedicată combaterii rasismului, „Se uită prea ușor faptul că nu toate aplicațiile științei arată precum videocasetofoanele sau pilulele anticoncepționale”.

Cu unele excepții, majoritatea personalităților care figurează în această carte au primit numeroase onoruri, iar unii dintre ei au cunoscut gloria chiar în timpul vieții. Treizeci și unu dintre ei au primit Premiul Nobel câte o dată, iar trei savanți de două ori. Numărul de laureați ar fi fost mult mai mare dacă s-ar fi acordat un premiu pentru realizările din domeniul biologiei sau dacă ar fi existat posibilitatea ca cei dispăruți să fie readuși la viață și trimiși la Stockholm. În consecință, marii savanți nu mai au nevoie de alte laude. Elogii de genul „a constituit o întreprindere îndrăzneată” sau „a reprezentat una dintre cele mai spectaculoase și importante descoperiri din istoria omenirii” au fost serios amendate, în același timp, s-au făcut toate eforturile pentru amplasarea acestor descoperiri în contextul istoric și științific adecvat, pentru a se putea înțelege mai limpede semnificația realizărilor.

În final, se poate afirma că ansamblul personalităților incluse în lucrare reflectă din plin unitatea evolutivă a științelor fizicii și extinderea domeniului științei la cercetarea limbajului, a psihologiei și a culturii umane. „Mai devreme sau mai târziu”, scria cu mult timp în urmă marele istoric al științei, George Sarton, „[știința] va purcede la cucerirea altor domenii și va lumina toate ungherele întunecate în care mai persistă superstiția și ignoranța.” La începutul mileniului al treilea, nu putem să nu exclamăm: „Măcar de-ar fi fost așa!” Totuși, rămâne incontestabil faptul că toate cele o sută de personalități prezentate în această carte reprezintă avanposturile unei astfel de întreprinderi.

NOTA EDITORULUI

Stabilirea celor mai importanți o sută de savanți care au influențat evoluția societății omenеști reprezintă o problemă delicată, dat fiind faptul că fiecare este tentat să dea prioritate evenimentelor care au avut un impact direct asupra sa.

La solicitarea noastră, autorul John Simmons a permis înlocuirea a șase dintre savanții luați în considerare de domnia-sa, cu alte figuri proeminente din istoria științei românești.

Nu punem în discuție valoarea unor nume ca George Gaylord Simpson, Claude Levi-Strauss, Trofim Lisenko, Șir Francis Galton, Alfred Kinsey și B.F. Skinner care au fost înlocuiți cu savanți români ce au adus contribuții majore la îmbogățirea patrimoniului științific mondial: ***Henri Coandă, Hermann Oberth, N. C. Paulescu, Traian Vuia, George Palade, Gogu Constantinescu.***

În ceea ce privește ordinea prezentării personalităților, am optat pentru criteriul cronologic, care elimină orice discuție referitoare la aprecieri subiective în ierarhizarea celor 100 de savanți. Ar fi greu de spus dacă, la scară globală, Gogu Constantinescu, de exemplu, părintele sonicității, este mai important decât Michael Faraday, unul dintre fondatorii teoriei electromagnetismului, în fond, fiecare a pus o piatră de temelie pentru ridicarea impunătorului edificiu reprezentat de știința zilelor noastre.

În sfârșit, ne-am propus, și credem că am reușit, ca articolele referitoare la savanții români să se plaseze la nivelul celor din cartea autorului John Simmons. Pe această cale adresăm calde mulțumiri autorilor care au acceptat să alcătuiască biografiile ilustrațiilor savanți ai poporului român.

EUCLID

și începuturile matematicii ca știință

cea 295 î.Hr.

Timp de secole, geometria lui Euclid a fost prima unealtă matematică, esențială pentru înțelegerea lumii fizice. Ea este predată în școlile elementare, dar simplitatea numeroaselor ei axiome poate fi înșelătoare. La începutul carierei sale, ISAAC NEWTON [13] a trecut în revistă teoremele lui Euclid și, după cum afirma unul dintre discipolii lui, „s-a minunat cum poate cineva să se distreze scriind demonstrații pentru ele”. Dar Newton și-a dat seama curînd de greșeală, s-a aplecat asupra *Elementelor* cu o atenție sporită și a extras de aici teoria „fluxiunilor”, adică analiza matematică. Filozoful neoplatonician Proclus a scris că geometria lui Euclid „are aceeași relație cu celelalte domenii ale matematicii pe cît au literele alfabetului cu limba.” în viața de zi cu zi, la scară umană, această afirmație, care datează din secolul V d.Hr., își păstrează în linii mari valabilitatea.

Despre viața lui Euclid nu se știe practic nimic, cu excepția faptului că a trăit spre sfîrșitul Epocii Elenistice, fiind cu o generație mai tînăr decît Aristotel, dar contemporan cu ARHIMEDE [2]. După toate probabilitățile, a urmat cursurile Academiei înființate de Platou cu un secol mai înainte, devenită cea mai importantă școală de matematică a epocii. La Alexandria, în timpul domniei luminate a regelui Ptolemeu I, care ajunsese stăpînul Egiptului după moartea lui Alexandru cel Mare, Euclid avea să înființeze el însuși o școală. Legenda spune că Ptolemeu i-a cerut lui Euclid să-i prezinte o cale mai simplă de înțelegere a geometriei decît studiul *Elementelor*. Euclid i-ar fi răspuns: „în geometrie nu există o cale regală”.

Elementele, alcătuite din 13 cărți, conțin o sinteză a muncii înaintașilor, cu referiri speciale la teoremele lui Pitagora și Eudoxus. Intr-un stil admirabil de concis, primele șase cărți stabilesc teoremele geometriei plane. (Cartea I include esențiala teoremă a lui Pitagora, considerată drept principiul care stă la baza explicării naturii prin geometrie.) Următoarele trei cărți se ocupă de teoria numerelor și includ cercetările lui Euclid pe tema

lor perfecte și a numerelor prime*. Cartea a zecea este consacrată ;lor iraționale, care fuseseră discutate de Eudoxus, iar ultimele trei ă geometria corpurilor solide.

e lesne de înțeles de ce opera lui Euclid a rezistat atîta timp. El ne efiniții clare și independente de vreun context istoric ale termenilor pildă, punctul este „acela care nu are părți sau care nu are nici me" -, iar din postulate sau axiome, dezvoltă o serie de probleme me care constituie miezul cărților, în total, *Elementele* conțin 467 de e. Din punctul de vedere al istoriei, cel mai important este celebrul t cinci, potrivit căruia, dacă se dau o linie dreaptă A și un punct în tunci prin acest punct se poate trasa o singură dreaptă B paralelă cu i mulți matematicieni au încercat ulterior să demonstreze acest pos-bia în secolul al XIX-lea s-a dovedit că un asemenea demers este)il. După aceea s-au dezvoltat geometriile noneuclidiene, care au pus t capăt hegemoniei geometriei euclidiene. Astăzi, pe lângă geometria ji plan, a lui Euclid, există și geometriile spațiilor curbe, numite riile hiperbolice și respectiv parabolice.

emnătatea geometriei lui Euclid pentru lumea fizică, așa cum a t din evoluția culturii occidentale, este extraordinară și incalcula-icontestabil, reprezintă fundamentul ingineriei și proiectelor din nt - să ne gîndim la toate construcțiile monumentale ridicate pînă e noastre. De asemenea, ea stă la baza ipotezelor fundamentale ale de pildă, aceea că linia dreaptă este cel mai scurt drum între două Geometria euclidiană începe să reprezinte incorect lumea doar în istanțelor și mărimilor extreme. Ea este matematica spațiului co-le cărui limitări au devenit limpezi abia în ultimele două secole. " EINSTEIN [59] își începe populara lui expunere, *Relativitatea*, scutarea conceptelor euclidiene.

;lid a murit în jurul anului 270 î.Hr. Dintr-o descriere a personalității ; ne-a parvenit peste secole reiese că era un om corect, modest și ant riguros. Dar nenumăratele legiuni de copii obligați să se lupte "emele lui Euclid l-au văzut cu alți ochi, iar unii dintre ei s-au at. Printre aceștia se numără și Wilbur D. Birdwood (acesta fiind nimul), care a scris în 1922 *Euclid's Outline of Sex*. Potrivit iilor lui, Freud l-ar fi descris pe Euclid drept „un bărbat care pre-formă gravă de complex al bunicii". Linia dreaptă este cea mai distanță dintre două puncte:

A-----B

in, scrie Birdwood, acest lucru este valabil cînd „A e Euclid și B

merele perfecte sînt egale cu suma factorilor lor. Numărul 6 este perfect pentru suma lui 1, 2 și 3. Numerele perfecte sînt rare. De pildă: 1, 2, 498 și 8128. e prime se pot împărți doar prin 1 sau prin ele însele. Lui Euclid îi revine și de a fi demonstrat că numerele prime sînt infinite.

ARHIMEDE

și începuturile științei

cea 287-212 î.Hr.

În operele lui Arhimede se poate observa clar o anticipare a științei moderne. Inginer și unul dintre cei mai mari matematicieni ai istoriei, el este singurul grec din antichitate care a avut o contribuție semnificativă, directă și durabilă în domeniul mecanicii. Interesul deosebit pe care l-a manifestat față de știință în accepțiunea actuală a cuvântului s-a materializat în experimentele lui, în importanța acordată verificării experimentale a teoriei și în recunoașterea faptului că principiile elementare, care pot fi descrise matematic, își au corespondente în fenomenele fizice. Ca și EUCLID [1] și LUCRETIUS [3], Arhimede a exercitat o influență benefică asupra unor titani ca GALILEO GALIL'EI [7] și ISAAC NEWTON [13]. Plutarh l-a descris acum aproape două mii de ani drept un om care posedă „un spirit superior, un suflet profund și o bogăție de teorii științifice”.

Despre viața lui Arhimede se cunosc multe detalii, ceea ce constituie o excepție între învățații antichității. El a crescut și și-a petrecut o mare parte din viață în portul sicilian Siracuza, de la Marea Ionică. Zidurile, fortificațiile și apeductele orașului antic sînt vizibile și astăzi. Născut în jurul anului 287 î.Hr., Arhimede era fiul unui astronom, Phidias, și a fost prieten și probabil și rudă cu regele Hieron al II-lea, tiranul Siciliei, care a început să domnească aproximativ din anul 270 î.Hr. Într-un anumit moment al vieții sale, Arhimede a călătorit în Egipt și a studiat la Alexandria, pe vremea aceea centrul cultural principal al culturii și științei grecești, care adăpostea o mare bibliotecă a lumii antice, în acest oraș își înființase Euclid academia cu o generație în urmă.

Realizările lui Arhimede cuprind atît tratate matematice, cît și invenții practice și relatări anecdotice despre experimentele lui. Unele din cărțile lui de mecanică s-au pierdut, dar tratatele de geometrie - forma sub care își prezentau grecii discursul matematic - sînt toate scrise într-un stil alert și concis. În *Echilibrul planelor*, Arhimede demonstrează legile pîrghiilor și investighează centrul de greutate, în *Despre sferă și cilindru*, el desco-

rmulele volumului și ariei suprafeței unei sfere. A fost foarte aproape de realizarea calculului infinitezimal, iar lucrările lui au făcut parte din tradiția tradițională aflată la îndemîna lui Newton și Leibniz în secolul XVII-lea. În *Socoteli în nisip*, una din ultimele sale lucrări, Ar-a fost pe punctul de a inventa logaritmul și a folosit o notăție care pentru numerele foarte mari. El a estimat, de pildă, că 10^{63} fire p ar putea umple întregul univers.

Principiul lui Arhimede, celebra lege a flotabilității, este discutat în *Plutireea corpurilor*. Potrivit acestui principiu, atunci cînd un corp este scufundat într-un lichid este supus unei forțe verticale de jos în sus egală cu greutatea lichidului dislocat. O piatră mică va cîntări mai mult decât cantitatea mică de apă pe care o dislocă și de aceea se va scufunda. Un vas mare este ținut la suprafață de greutatea imensă a apei pe care o dislocă și de aceea va pluti. Principiul lui Arhimede explică de ce corpurile și reprezintă unul din principiile fundamentale ale hidro-

staticii. O consecință a principiului lui Arhimede derivă dintr-o poveste dar probabil apocrifa. Regele Hieron bănuia că o cunună (nu o altă, cum s-a spus de multe ori) care îi era destinată nu a fost făcută din aur, ci conținea și o cantitate oarecare de argint. Fără a se da seama de cununa (ceea ce ar fi fost un sacrilegiu), Arhimede trebuia să găsească adevărul. Gîndindu-se la această problemă în timp ce făcea baie în timp ce se așezase în cadă, scrie arhitectul roman Marcus Vitruvius două sute de ani după moartea lui Arhimede, „el a remarcat faptul că ieșea o cantitate de apă egală cu cantitatea dislocată de corpul scufundat. Aceasta i-a indicat o metodă de rezolvare a problemei și mai târziu pe gînduri, a ieșit din cadă, grăbindu-se spre casă în pielea i strigînd în gura mare că a găsit ceea ce căuta - *evrika, evrika*”. Arhimede a aflat cum poate să măsoare densitatea unui obiect de formă oarecare. Pentru verificarea cununii regelui, el a introdus-o în apă și a măsurat cantitatea de lichid dislocată de ea. Apoi a observat că o cantitate egală de aur pur dislocă mai puțină apă; era deci clar că acea cunună fusese falsificată.

Lui Arhimede i se atribuie și o serie de invenții practice. Cea mai cunoscută este, fără îndoială, „șurubul fără sfîrșit”, un tub cu spirală folosit mai ales pentru ridicarea apei. De asemenea, el a creat și un aparat care măsoară mișcările corpurilor cerești, un fel de planetariu. Se pare că Arhimede a inventat și dioptrul, un instrument pentru măsurarea distanței aparente al Soarelui.

Într-un alt loc prezintă pe Arhimede anecdotic, ca fiind concentrat asupra activității lui, cu mintea dusă și nepăsător față de aspectul său exterior, încercînd să facă figuri geometrice în cenușa din vatră sau pe uleiul cu care ungea corpul, fiind mereu preocupat și posedat de o divină pre-

ocupare, de dragostea și plăcerea pe care i-o oferea știința." Arhimede nu a fost lipsit de simțul umorului; se spune că a trimis o falsă teoremă prietenilor săi din Alexandria pentru a le demonstra că „cei care pretind că au descoperit ceva, dar nu vin cu dovezi în sprijinul afirmației lor pot fi considerați descoperitorii imposibilului".

Arhimede a fost ucis de romani în anul 212 î.e.n., în timpul invadării Siracuzei. Din lucrările a trei istorici (Polibius, Titus Livius și Plutarh), reiese că Arhimede ar fi jucat un rol important în apărarea orașului în fața invadatorilor. Ei descriu mașinile lui balistice care aruncau bolovani în vasele romane sau macaralele care lăsa să cadă stînci pe corăbii. Există și o poveste despre un braț de fier care a ridicat o corabie romană din apă. Cea referitoare la oglinzile uriașe folosite de Arhimede pentru a incendia flota romană este fără îndoială falsă, dar nu e de mirare că romanii au reușit să înfrîngă Siracuză abia în urma unui asediu îndelungat. Plutarh îl citează pe Marcellus, generalul care conducea asediul, adresîndu-se inginerilor lui: „Cum putem să punem capăt luptei împotriva lui [Arhimede]... care folosește vasele noastre ca să scoată apă din mare... care aruncă în noi cu multe proiectile deodată și care întrece giganții cu o sută de brațe din mitologie?"

Deși, evident, Marcellus voia să-l prindă viu pe Arhimede, soldatul trimis să se confrunte cu intelectul acestuia, a sfîrșit prin a-l omorî. Marcellus a fost deprimat, deși filozoful Alfred North Whitehead avea să transforme povestea într-o argumentație coerentă, ce-i drept cu unele exagerări, referitoare la carențele romanilor în plan contemplativ.

Demonstrația preferată a lui Arhimede reflectă relația dintre conuri, cilindri și sfere. El a arătat că dacă aceste corpuri au aceeași bază și înălțime (închipuți-vă un con înscris într-o emisferă care la rîndul ei este înscrisă într-un cilindru), atunci raportul volumului lor este de 1:2:3. În plus, suprafața sferei reprezintă două treimi din suprafața cilindrului în care este înscrisă. Această relație între sferă și cilindru l-a încîntat atît de mult pe Arhimede, încît și-a dorit ca pe mormîntul lui să fie gravată o reprezentare a celor două figuri geometrice. La peste un secol după moartea lui, Cicero, celebrul om de stat roman, care era administratorul Siciliei, a căutat mormîntul lui Arhimede „și l-am găsit acoperit cu tufișuri și rugi", avea să scrie el. „Am remarcat o coloană mică ridicîndu-se deasupra tufișurilor, iar pe ea erau reprezentate o sferă și un cilindru."

Deși Arhimede nu a fost primul om care a folosit o pîrghie, așa cum se spune uneori, se pare că el ar fi rezolvat problema scripetelui compus prin zicala, rămasă proverbială, „dați-mi un punct de sprijin și o să mut Pămîntul din loc". Astfel, el se situează în fruntea listei de oameni de știință care, în marea lor majoritate, i-au urmat și care, fără îndoială, îi rămîn îndatorați într-o măsură mai mare sau mai mică.

LUCREȚIU

și gândirea științifică

cea 98-55 î.Hr.

ca operă care ne-a rămas de la Lucretiu, marele poet roman al
îții, este un lung poem didactic care rezonază cu gândirea științifică,
3țiunea actuală a acestui concept. Sensibilitatea științifică și scep-
lui au intrat într-un con de umbră în perioada Evului Mediu, dar
înd în Italia s-a descoperit, în 1417, o copie avariata a poemului
m natura, el și-a redobândit locul cuvenit în istoria științei. Lucretiu
care a readus în Europa Renașterii infuzia gândirii epicuriene,
pe atomismul lui Democrit din Abdera. El a exercitat o puternică
ă asupra filozofilor mecaniciști, dar și asupra lui ISAAC
NEW-3] și a multor personalități ale Iluminismului, pre viața lui
Titus Lucretius Caras nu se știe nimic precis. El e la vârsta
maturității în timpul crudei și periculoasei domnii a lui

a trăit să vadă ascensiunea, dar nu și asasinarea lui Iulius Cezar,
a trecere în revistă a istoriei romane a acestei perioade,
reflectată i lui Lucretiu, dezvăluie faptul că pătura conducătoare
își pierduse i integritatea morală de odinioară, caracterizându-se
prin egoism și ă. în plus, apăruse o populație urbană, oprimată,
iar banditismul

Senatorul roman Cicero, care fusese obligat să ia calea exilului
se dedicase literaturii, scria unui frate, înjurai anului 55 î.Hr., că
; lui Lucretiu „vădesc geniu, dar și virtuți artistice”. *rerum
natura* este dedicată unui politician, Memmius, pretor și
guvernator al Bitiniei, despre care se știe că era lipsit de gust și
de poezia lui Lucretiu. Lucrarea poartă în mare măsură pecetea
îi lui Epicur (341-271 î.e.n.), gânditor grec influențat de Democrit
0-360 î.Hr.), fondatorul atomismului.* în cele șase cărți ale lu-

ipune că Epicur ar fi scris circa trei sute de cărți, dar în prezent dispunem doar
fragmente din acestea. Și Democrit a fost prolific, însă din cele 72 de cărți ale
i păstrat mai nimic. Acest lucru subliniază și mai mult faptul că influența atri-
Lucrețiu - care justifică includerea sa în prezenta lucrare - nu se datorează
ații lui, ci frumuseții versurilor și publicării acestora în Europa renescentistă.

crării, Lucrețiu se ocupă de teoria atomică, precum și de psihologie, și prezintă o teorie a cosmosului și a fenomenelor naturale. Spațiul nu ne permite să reproducem toate aspectele gândirii lui Lucrețiu, așa că ne vom rezuma la redarea câtorva idei.

1. Lumea este constituită din atomi care sînt într-o permanentă mișcare.
2. Obiectele pe care le vedem și le atingem sînt compuse din diferite tipuri de atomi; numai anumite componente pot exista.
3. Universul a început cîndva și se va sfîrși la un moment dat, în viitor.
- 4. Mentea și trupul nu sînt lucruri separate; există o singură substanță corporală.
5. Mentea se naște și moare; nu există viață după moarte; închipuirea Infernului este o proiecție a suferinței pe care o trăiești pe pămînt.
6. Plantele și animalele au apărut pe pămînt, dar nu toate speciile au supraviețuit.
7. Superstițiile derivă din ignoranță.

Lucrețiu ne apare ca un filozof modern din cauza gândirii sale desprinse de teologie; el nu atribuie lucrurilor sau evenimentelor scopuri superioare sau idealuri. „Nu trebuie să ne imaginăm”, scrie Lucrețiu, „că ochii noștri strălucitori au fost făcuți într-adins [sau că] brațele noastre au reprezentat o adaptare la umerii noștri puternici, ori că mîinile au fost anexate drept ajutor, pentru că s-ar putea să fie necesare ca să susțină viața.” Mai degrabă, subliniază el, „lucrul născut creează utilitatea. Nu exista vîz înainte de apariția ochilor și nici grai înainte de creării limbii”. Abordarea nonteleologică, refuzul de a atribui o finalitate lucrurilor, este un atribut fundamental al gândirii științifice, care altfel ar deveni dogmă și nu ar avansa în nici un fel. Gîndirea teleologică, în schimb, este o trăsătură caracteristică a oricărui sistem de gîndire preștiințifică din Europa și continuă să facă referire la așa-zisa „știință a creației”.

În biologie, Lucrețiu este un precursor al teoriei originii speciilor, al selecției naturale și al moștenirii unor trăsături specifice. „Se poate uneori întîmpla ca un copil să aibă trăsături ale bunicilor sau să amintească de străbunicii săi”, scrie Lucrețiu. „Aceasta pentru că părinții lui au în corpurile lor semințe latente, care se grupează în multe combinații și care vin din moștenirea ancestrală transmisă de la generație la generație.” Totuși, Lucrețiu nu cunoștea noțiunea de evoluție a speciilor, ceea ce ni se pare firesc atîta vreme cît n-a fost în contact, ca Darwin, cu o întreagă lume de crescători de plante și animale și cu produsul muncii acestora.

De rerum natura este o carte despre care se poate spune că a schimbat istoria lumii. Ea a fost efectiv pierdută pentru europeni pînă în momentul în care un umanist italian, Gian Francesco Poggio, a descoperit, la începutul secolului al XV-lea, o copie deteriorată într-o mănăstire din Germania. Lucrețiu a fost publicat și studiat în timpul Renașterii și, în ciuda

ilor de ateism care i s-au adus, Biserica Catolică n-a interzis nici-păriția cărții *De rerum natura*. Admiratorii ei s-au înmulțit în se-1 XVI-lea, iar gânditorii iluminiști l-au considerat pe Lucrețiu o

litare proeminentă. Importanța lui pentru gândirea științifică nu a ecît să crească după ce JOHN DALTON [22] a redescoperit teoria ă în secolul al XIX-lea.

spre Lucrețiu s-a scris mult și în termeni elogioși, începînd cu u, în secolul I d.Hr. și terminînd cu Voltaire, în secolul al XVIII-lea. 4, ALBERT EINSTEIN [59] aduce un omagiu geniului și minții oare a lui Lucrețiu într-o prefață la o ediție germană a cărții. „Deși un om de știință în sensul modern al cuvîntului”, scrie George s mai recent, „căutarea legilor care guvernează universul și credința -au asigurat [lui Lucrețiu] un loc de frunte. A fost un mare aven-are a urmărit ceea ce își propune întreaga cercetare științifică -rea de controlul naturii, eliberarea de îngrozitorul control al tei, al superstiției și al fricii.” Nu se mai poate spune, fără riscul veni prea didactici și hagiografî, decît un singur lucru - dacă toți de școală din zilele noastre l-ar citi și l-ar discuta pe Lucrețiu, ar deveni mai bună.

NICOLAUS COPERNICUS

și universul heliocentric

1473-1543

Noțiunea de Pământ staționar în centrul universului era susținută de un sistem matematic pus la punct de strălucitul astronom grec Ptolemeu. Cărții sale, cunoscută în Evul Mediu sub titlul *Almagest*, îi datorăm descrierea diferitelor constelații stelare precum Ursa Mare, folosită și astăzi pentru descrierea bolții cerești nocturne. Sistemul ptolemeic s-a dovedit puternic și convingător timp de mai multe sute de ani și, aspect mult mai important, a reprezentat liantul unui întreg mod de a privi lumea reală*. A fost esențial pentru explicarea căderii corpurilor cerești și a mișcării stelelor și norilor, precum și pentru fundamentarea concepției teologice cu privire la locul ființelor omenești în univers.

Totuși, prin secolul al XVI-lea, o dată cu dovezile în sprijinul diversității planetei noastre aduse de expedițiile de explorări și descoperiri și într-o perioadă în care autoritatea Bisericii de la Roma începuse să se clatine, sistemul lui Ptolemeu și-a dezvăluit lacunele. Publicarea postumă, în 1543, a lucrării lui Nicolaus Copernicus *De revolutionibus orbium coelestium* („Despre mișcarea de revoluție a corpurilor cerești”) a însemnat în cele din urmă apusul teoriei ptolemeice. „Pământul”, scria Copernic, „ghidînd calea Lunii, trece pe o orbită mare printre celelalte planete într-o mișcare anuală de revoluție în jurul Soarelui.” Deși avea să se desăvîrșească abia după aproape un secol, revoluția coperniciană începuse.

Nicolaus Copernicus s-a născut într-o familie prosperă pe 19 februarie 1473, la Toran, în Regatul Poloniei. Tatăl lui, Niklas Koppernign, era negustor, iar mama, Barbara Watzenrode, descindea dintr-o familie înstărită și influentă. După moartea tatălui său, Nicolaus, pe atunci în vîrstă de zece ani, a fost crescut de unchiul din partea mamei, academician și cleric, care a devenit episcop de Ermland în 1479. Nicolaus a primit o

Strălucirea lui Ptolemeu și marea influență pe care a exercitat-o nu pot fi puse la îndoială. Numai lipsa de spațiu a făcut imposibilă includerea lui în lucrarea de față.

în cele din urmă, *De revolutionibus* a fost pus la dispoziția cărțurilor din întreaga Europă. Primii cititori ai cărții trebuie să fi fost fascinați în primul rând de aparatul matematic al lucrării, care le sporea nemulțumirea față de limitele astronomiei ptolemeice. Religia nu a avut obiecții la adresa cărții, pentru că, în această perioadă a Reformei, Biserica Catolică avea de prins un pește mai mare. Abia în 1616, și numai datorită succesului lui Galilei, cartea lui Copernicus a fost interzisă de Biserică.

„Revoluția coperniciană” este un termen util, în ciuda controverselor cu privire la conținutul său propriu-zis pe care le-a provocat încă din momentul în care a fost folosit pentru prima oară de către Immanuel Kant, acum doua secole. Termenul trebuie înțeles în accepțiunea de ruptură față de astronomia ptolemeică inițiată de Copernicus, și de prioritate a astronomului polonez în elaborarea unui model heliocentric. N-a fost singur în această întreprindere. Se știa de multă vreme că, așa cum scria astronomul J.L.E. Dreyer, „Copernicus nu a realizat singur ceea ce se înțelege astăzi prin «sistemul copernician»”. Și spunem asta nu pentru a nega influența lui Copernicus, ci doar pentru a stabili contribuția lui reală. „Se poate argumenta cu ușurință că Nicolaus Copernicus nu a fost egalul lui Ptolemeu sau al lui Kepler în matematică, deși la vremea aceea, își depășise incontestabil contemporanii”, afirmă Owen Gingerich. „Și totuși, ca un vizionar sensibil, care a declanșat o revoluție științifică, el se detașează ca un geniu al cosmologiei, cu puțini egali.”

Despre omul Copernic se cunosc relativ puține lucruri. Biografia pe care se presupune că ar fi scris-o prietenul său Rheticus s-a pierdut. Conform legendei, Copernicus a primit un exemplar din *De revolutionibus* pe patul de moarte. Suferise un atac cerebral și nu a mai putut revedea lucrarea, dar a avut prilejul să-și țină cartea în mâini înainte de moartea sa, survenită la 24 mai 1543. Rămîne în urma sa celebra imagine - un om al cinstei și al devotamentului, cu pomeți proeminenți și o privire pătrunzătoare - care ne-a parvenit prin intermediul câtorva portrete. A tradus, din greacă în latină, în jur de optzeci și cinci de poeme scurte, scrise de poetul bizantin Teofilactus Simocatta. Unele dintre aceste *Epistole* sînt morale, altele pastorale, iar altele de-a dreptul obscene. Fred Hoyle, cosmologul din secolul XX, le apreciază îndeosebi pe acestea din urmă fiindcă altfel, spune el, „Nu l-aș putea auzi pe Copernicus rîzînd”.

ANDREAS VESALIUS

și noua anatomie

1514-1564

remanența autoritate medicală din perioada Evului Mediu a constituit-o un medic grec din secolul al II-lea, e.n. Doctor strălucit și scriitor Galen a fost preluat de către Biserică în calitate de arbitru în a, îndeosebi în privința anatomiei, la fel cum erudiții l-au folosit pe l în *fizică*. O lungă perioadă de timp, aceasta a ridicat câteva pro-nu în ultimul rând pentru că viziunea asupra corpului omenesc în edi nu favoriza înțelegerea sistematică a acestuia. Dar, pe măsură npus o nouă abordare de tip laic - exprimată strălucit, de exemplu, irile și desenele lui Leonardo da Vinci -, această viziune medievală 'ut să piardă teren, în această conjunctură, lui Andreas Vesalius i-a sarcina de a pune bazele anatomiei moderne. „N-aș fi putut să fac ai merituos", scria el despre sine, „decît să las posterității o nouă re a întregului corp omenesc, căruia nimeni nu-i înțelegea anatomia." Andreas Vesalius s-a născut într-o distinsă familie de medici la mbrie 1514, la Bruxelles, pe atunci parte a Imperiului Habsburgic. ui, Andreas, era farmacist al împăratului Carol Quintul; mama lui ea Isabel Crabbe. Locuința familiei se afla în apropierea spînzură- orașului, unde erau executați infractorii, iar cadavrele lor lăsate zile n „grija" păsărilor, încă din copilărie, Vesalius a început să facă pe animale mici, inclusiv pe câini sau pisici vagabonde, pa ce a urmat cursurile universității din Louvain, Vesalius a stu-edicina între anii 1533 și 1536 la prestigioasa Universitate din pe atunci un bastion al gândirii conservatoare. Cu ajutorul lui, arul Ginter din Andernach a reușit să publice o carte de anatomie și cum avea să constate Vesalius., vădea ignoranța autorului în 2 privește structura corpului uman. încă de pe cînd se afla la Paris, îs a început să adune oase din Cimitirul Inocenților și să exami- adavrele criminalilor după ce erau spînzurați la Montfaucon, unde, um avea să scrie ulterior, a fost „în pericol din cauza numeroșilor albatoci".

Războiul dintre Franța și Sfântul Imperiu Roman l-a obligat pe Vesalius să părăsească Parisul în 1536 și să revină la Universitatea din Louvain, unde a obținut licența în medicină. După aceea a plecat la Universitatea Padovei din Florența, unde și-a luat doctoratul *magna cum laude* în 1537. Această universitate, unde studiasse NICOLAUS COPERNICUS [4], iar GALILEO GALILEI [7] avea să predea mai târziu, a devenit totodată și locul celor mai mari realizări ale lui Vesalius. În 1537, imediat după ce-și luase doctoratul, a fost numit profesor de anatomie și chirurgie.

În facultățile de medicină, disecția cadavrelor nu era interzisă, ea practicându-se încă din secolul al XIV-lea, dar în manieră academică: studenții urmăreau de la galerie cum un bărbier tăia cadavrul, în vreme ce profesorul citea din textele lui Galen. După cum avea să spună mai târziu Vesalius: „Totul era predat greșit, se pierdea timpul cu probleme absurde, iar în această confuzie privitorul avea mai puține de învățat decât un doctor ce-și face ucenicia pe lângă un măcelar”.

Prin urmare, Vesalius a început să disece el însuși cadavrele în fața studenților și în scurt timp a dobândit o reputație considerabilă, în 1538 a publicat *Tabulae anatomicae sex* („Șase hărți anatomice”) care, deși se încadrau în structura galenică, indicau direcția spre care se îndrepta activitatea sa. Planșele erau minunat executate de artistul flamand Jan Stephen van Calcar, un discipol al lui Tiziano. Doi ani mai târziu, când lui Vesalius i s-a cerut să susțină o conferință și o demonstrație la biserica Sânt Francesco din Bologna, el a scos în evidență o multitudine de erori, reușind să-l pună într-o postură jenantă și pe profesorul galenist Matteo Corti.

În 1543 a apărut lucrarea *De humani corporis fabrica* („Despre structura corpului omenesc”), un manual de anatomie nemaivăzut pînă atunci, care a marcat, totodată, o piatră de hotar în medicină. Trebuie precizat faptul că Vesalius nu l-a atacat direct pe Galen, pe care-l admira, ci a corectat numeroase erori - arătînd, de exemplu, că femurul uman nu este curbat precum cel a cîinelui și că numărul coastelor este același și la bărbați, și la femei. O mare parte din opera lui Galen se baza pe observațiile făcute asupra animalelor, așa că Vesalius a desființat unele structuri precum ficatul cu cinci lobi și uterul cu coarne.

De fabrica este destinat să fie studiat și consultat, reprezentînd, totodată, un îndrumar practic pentru studenți, care sînt încurajați să descopere ei înșiși interiorul corpului omenesc. „Cînd organele rămase ale toracelui au fost aruncate în vas”, scria Vesalius, „întoarceți cadavrul cu fața în jos și curățați cît mai bine carnea de pe restul cefei, de pe spate și de pe torace, avînd însă grijă să nu rupeți coastele, care sînt fragile, și să nu deteriorați vreo excrescență, disecînd la distanță prea mică de acestea. Trebuie să fiți cu și mai multă băgare de seamă atunci cînd treceți la eliberarea coastelor de vertebrele toracice.” Vesalius era conștient de variațiile individuale și îi îndemna pe studenți să caute diferențele structurale.

fabrica a reprezentat un mare succes, dar Vesalius, care nu se afla [ii bune cu colegii, a devenit ținta unor atacuri virulente. În 1551, s Sylvius a publicat *O respingere a calomniilor proferate de un împotriva scrierilor lui Hipocrat și Galen*. „Vă îndemn”, spunea

Sylvius într-una din alocuțiunile lui mai blînde, „să nu dați nici o atenție unui anumit nebun ridicol, un individ fără nici o fărîmă de talent, care tună și fulgeră împotriva dascălilor săi”. Dar curînd marea influență a lucrării *De fabrica* nu a mai putut fi pusă la îndoială. Aceasta s-a manifestat într-un context favorabil la o săptămînă după *De revolutionibus* a lui Copernic, și într-adevăr a stîrnit un interes la fel de mare ca și lucrarea coperniciană. „Pe la începutul secolului al XVII-lea”, scrie biograful lui Vesalius, C.D. O'Malley, „cu excepția cîtorva centre conservatoare precum Parisul și unele părți ale Imperiului, anatomia lui Vesalius a dobîndit în egală măsură sprijin academic și popular.”

Curînd după publicarea lucrării sale *De fabrica*, din motive rămase neclare, Vesalius a acceptat oferta de a deveni medic personal al împăratului Carol Quintul, pe atunci anga-, jat într-o bătălie îndelungată, dar fără

Din *De fabrica*.

de a menține unitatea Simțului Imperiu Roman. Poate că acest lucru rebui să ni se pară atît de surprinzător dacă ne gîndim că Vesalius nea dintr-o familie cu o tradiție îndelungată în slujba regelui. Era un ; eminent și foarte respectat, și chiar dacă anatomia nu a mai consti-rincipala sa preocupare, el a revizuit *De fabrica* în 1555 și a vizitat a facultățile de medicină. A rămas în slujba regelui chiar și după ce a abdicat în favoarea fiului său, Filip al II-lea al Spaniei, în 1556. yurările morții sale sînt neclare, dar în 1564, pe cînd Vesalius se ;ea dintr-o călătorie în Țara Sfîntă, în urma unui naufragiu, 'a murit sula Zante, în largul coastelor Peloponesului.

a secolul XX, Andreas Vesalius a fost victima^ unui interesant și ex-iinar exemplu de asasinat prin psihobiografie. În 1943, la a cinci suta rsare a lucrării *De fabrica*, *Buletinul de istorie medicală* a publicat

un număr special dedicat lui Vesalius. Printre materiale s-au numărat și elogiile lui Ludwig Edelman, de exemplu, care aprecia că Vesalius a purtat „roba unui umanist”. Dar de sub pana psihiatrului Gregory Zilboorg a ieșit un articol de factură psihanalitică în care autorul încerca disecarea mentalității lui Vesalius. Astfel, acesta era înfățișat ca un individ schizofrenic, suferind de o formă patologică de depresie, care ar fi putut deveni mai degrabă un măcelar. În viziunea lui Zilboorg, Vesalius a fost un „nonluptător”, un om care „reacționa prea puțin la problemele din epoca sa” și care „n-a avut curajul să-și înfrunte opoziții”. Aceste opinii, prea puțin fondate, se datorează probabil și faptului că la data când erau așternute pe hîrtie, Statele Unite, la fel ca și Rusia, țara de origine a autorului, se aflau în toiul celui de-al doilea război mondial. Unul dintre inamici era Italia, iar celălalt Germania, adică țările în care Vesalius și-a desăvîrșit educația.

Medicii contemporani îl cunosc bine pe Vesalius; în 1932, unul dintre ei, Louis Bragman, a scris cîteva versuri omagiale apărute în *O istorie în versuri a medicinei*, care merită a fi reproduse în paginile acestei cărți:

<i>i</i>	<i>Disecția și-a căpătat un bun renume,</i>
<i>i</i>	<i>Și greșelile anticilor le-a reparat.</i>
	<i>Vesalius, iconoclast,</i>
<i>!</i>	<i>Nestingherit de vreo autoritate,</i>
<i>l .</i>	<i>A pus la îndoială părerile lui Galen</i>
	<i>Și o nouă anatomie a înființat.</i>

TYCHO BRAHE

și noua astronomie

1546-1601

bilul danez Tycho Brahe este o figură romantică în istoria astro-
Incisiv și arogant, dar totodată primul care a văzut supernova din el
a devenit celebru și a construit un observator și un castel pe o din
Strâmtoarea Daneză. Nu era de acord cu NICOLAUS COPERNI-4] în
privința ideii că pământul s-ar învîrți în jurul Soarelui, dar din 1-a
ales drept succesor pe JOHANNES KEPLER [8], care agreea
;operniciene. Acești trei oameni, alături de GALILEO GALILEI [7],
urnat străvechiul sistem ptolemeic și au dislocat Pământul din centrul
rsului. Dintre ei, cel mai conservator a fost Brahe, geniul său constînd
-grabă în răbdarea și caracterul modern al observațiilor și al modului
e și-a sistematizat datele despre stele. „Dacă Nicolaus Copernicus a
:1 mai mare astronom al primei jumătăți a secolului al XVI-lea", scrie
as Kuhn, „Tycho Brahe... a reprezentat autoritatea incontestabilă a
omiei din a doua jumătate a aceluiași secol. Și, judecînd numai după
ui eficienței, Brahe a fost cel mai mare."

ge (ulterior latinizat în Tycho) Brahe s-a născut la 14 decembrie
la Skâne, o regiune care aparținea pe atunci Danemarcei, iar acum
ă pe teritoriul Suediei. Odraslă nobilă de cea mai aleasă spiță, Tycho
unul din cei zece copii ai lui Otto Brahe și Beate Bille, dar avea să
:scut de fratele tatălui său, Jorgen Brahe, și de soția acestuia, care
eau copii. Tycho a urmat cursurile Universității Luterane din Copen-
Ca să-și asigure o educație în domeniul artelor liberale, el a frecven-
\vium (cursuri de retorică, logică și gramatică) și *quadrivium* (astro-
î, aritmetică, muzică și geometrie), pregătitoare pentru studiul dreptu-
șa cum dorea unchiul său.

u toate acestea, după ce a fost martor al eclipsei de soare care fusese
;ă pentru 21 august 1560, Brahe s-a simțit atras de studiul astronomiei,
ire că acest lucru a dispăcut familiei, căci în 1562, cînd a plecat la
;rsitatea din Leipzig, a fost angajat un institutor care să-î oblige să

urmeze dreptul, în această perioadă, Brahe a studiat știința în secret și, dată fiind vârsta - era încă un adolescent - pare într-un totu plauzibilă povestea potrivit căreia el se furișă afară să cerceteze stelele de pe boltă în timp ce mentorul său dormea. Mai important este faptul că, în urma observării conjuncției lui Saturn cu Jupiter în august 1563, Brahe și-a dat seama de gravele erori de calcul din tabelele astronomice din acea vreme. El și-a propus să le corecteze și această dorință a jalonat formarea omului pe care Kepler îl considera un „Phoenix al astronomilor”.

Revenind la Copenhaga în 1565, la moartea unchiului său, Brahe a început să studieze astronomia la Universitatea Wittenberg. În 1566 a fost implicat într-un duel în urma căruia a rămas fără o parte din nas. După acest eveniment neplăcut, Brahe a purtat o proteză din metal, și este interesant de observat că la câteva secole de la moartea sa, în 1901, când s-a deshumat cadavrul, s-a constatat că osul din jurul fragmentului nazal era acoperit de o peliculă verde. Aceasta se datora coroziunii și demonstra că proteza pe care o purtase, despre care multă vreme se crezuse că este din aur sau argint, trebuie să fi conținut cupru.

După apusul soarelui, într-o seară senină, pe data de 11 noiembrie 1572, Brahe scria: „Am observat că o stea nouă și neobișnuită, care în- trece în strălucire celelalte stele, luminează direct deasupra capului meu”. Urmărind parcursul stelei cu ajutorul unui sextant pe perioada iernii și înregistrând cu meticulozitate pozițiile soarelui, lunii și planetelor, Brahe a descoperit că, pentru această stea, nu putea efectua o măsurătoare de parallaxă. Aceasta însemna că steaua respectivă nu avea cum să se situeze în apropierea lunii, în plus, deoarece nu se mișca, nu putea fi nici cometă, și nici nu era atașată de vreuna din sferele planetare rotitoare. Prin urmare, ea aparținea unei a opta sfere de stele fixe. Și într-adevăr scînteia aseme- nea unei stele. Dar cum se făcea că apăruse ceva nou pe un cer care se presupunea că este perfect și imuabil? Steaua lui Tycho, cum a ajuns să fie numită după ce și-a publicat broșura *De nova stella* („Despre noua stea”), a fost o primă adăugire la cerurile observate încă de pe vremea lui Hipparchos, din antichitatea greacă, în continuare, ea a fost urmărită de astronomi și învățați din întreaga Europă, care au recunoscut că s-ar im- pune unele ajustări, chiar și după dispariția stelei din câmpul vizual în primăvara anului următor*.

În 1576, Brahe a acceptat din partea regelui Danemarcei, Frederick al II-lea, oferta unei pensii și a unei reședințe situată în insula Hven, în largul Strîmtorii Daneze. Aici Brahe a întemeiat Uraniborg (Castelul ceru- rilor) și mai târziu a construit un al doilea observator, Stjerneborg (Caste-

Brahe a descoperit ceea ce astăzi s-ar numi o supernova - o stea care explodează și devine foarte strălucitoare înainte de a dispărea din vedere, în cursul mileniului trecut au fost observate în jur de șase asemenea fenomene.

lor), unde a locuit și a lucrat în următorii douăzeci de ani. Deși mea de un telescop, pînă la inventarea căruia avea să treacă o e, Brahe, ajutat de cîțiva asistenți, a folosit un ansamblu remarcabile instrumente calibrate, printre care cvadrante, roți circumferențiale și o sferă rotitoare alcătuită din inele. În 1577, anul în care a primit în ceas cu o a doua limbă, o cometă cu o coadă lungă a străbătut ceasta a inspirat numeroase comentarii și preziceri legate de un cataclism. În trecerea sa pe cer, cometa a oferit noi dovezi în revizuirii sistemului ptolemeic. Brahe a subliniat că acea cometă se află la o distanță mult mai mare decît luna și prin urmare nu i treacă prin atmosfera terestră. La fel de important era faptul că va cometă nu descria o orbită, ceea ce însemna că străpunsese celeste cristaline, în cele din urmă, Brahe a publicat o lucrare în urma căreia a demonstrat imposibilitatea existenței unor astfel de sfere invizibile.

cometa din 1577, asemenea celorlalte pe care le-a observat în viața sa, putea fi considerată o dovadă în sprijinul teoriei lui Copernic. În sistemul solar heliocentric, Brahe a continuat să susțină un model geocentric. În cele din urmă, el a elaborat sistemul tychonic, în care Pămîntul se află în centru, iar celelalte planete se rotesc în jurul lui. Cu toate acestea, din punct de vedere matematic se potrivea cu faptele observate, precum și cu teoria lui Copernic.

În moartea lui Frederick al II-lea, Brahe s-a certat cu urmașul lui regele Christian I, așa încît și-a pierdut și locuința, și slujba, în cele din urmă liniștit și împovărat de instrumentele sale, a plecat din Hven și, mai tîrziu, a ajuns la Praga. Acolo a intrat sub protecția lui Rudolf II, sfîntul împărat roman care îi plătea pe intelectuali, astfel că i-a fost acordat un castel și o nouă indemnizație. Este un noroc faptul că în 1600 Brahe l-a luat ca asistent pe Johannes Kepler, căci viața lui se apropia de sfîrșit. În 1601, el a suferit un ebrau în timpul cînei și a murit zece zile mai tîrziu, la 24 octombrie, de moarte, i-a încredințat lui Kepler datele sale despre stele.

În urma cercetărilor despre planeta Marte, pe care le păzise cu strășnicie, Kepler i-a sădit să-i definească opera și s-o tipărească, în 1603, Kepler a publicat lucrarea lui Brahe *Astronomiae instauratae progymnasium* („Introducere în noua astronomie”), care cuprindea catalogul alfa-betabetic al stelelor. Kepler a valorificat datele lui Brahe pentru a elabora opera de cea mai mare importanță *Tabelele Rudolfinae* (numite așa în onoarea împăratului Rudolf al II-lea) publicată în 1627.

În prezent, muzeul este situat inițial la Praga, rămășițele pămîntești ale lui Brahe se află într-un cavou de lîngă o biserică din Old Town Square. Iar astăzi, la Hven, care aparține în prezent Suediei și se numește Ven, se află un alt monument comemorativ, în 1930 s-a înființat un muzeu, dar în 1945, Castelul cerurilor, n-a mai rămas decît un șanț.

GALILEO GALILEI

și noua știință

1564-1642

Galileo Galilei rămîne una dintre cele mai fascinante personalități din perioada de început a științei, ale cărui viață și operă au inspirat o multitudine de istorici și critici. Realizările sale sînt multiple. A elaborat una din primele descrieri ale mecanicii clasice, iar observațiile pe care le-a făcut pe bolta cerească cu ajutorul telescopului au constituit piatra de temelie a astronomiei fizice. Dar poate cel mai important este faptul că Galilei a întruchipat noua perspectivă științifică. Prin retorica sa, susținută prin raționamente matematice, Galilei a contribuit la statornicirea modelului heliocentric al sistemului solar ca o revoluție în știință. Pe deplin conștient de implicațiile filozofice ale noilor sale descoperiri, el a devenit o figură proeminentă, constituind un permanent motiv de iritare pentru autoritățile Bisericii Catolice. Controversele legate de natura spiritului investigației științifice galileene nu au diminuat cu nimic uriașa influență a savantului, din perspectivă istorică.

Galileo Galilei s-a născut la Pisa pe data de 15 februarie 1564, în casa tatălui său Vincenzo Galilei, muzician și neguțător, și a Giulei Ammannati. (Repetarea în numele de botez a patronimului era un obicei toscan.) În perioada copilăriei lui Galilei, familia sa, relativ modestă, s-a mutat la Florența și aici viitorul om de știință a urmat cursurile unei școli iezuite mănăstirești, dar după ce a devenit novice la vîrsta de cincisprezece ani, tatăl lui l-a obligat să abandoneze studiul, în 1581 a intrat la Universitatea din Pisa, cu intenția de a se dedica medicinei, dar nu i-a plăcut și și-a dobîndit reputația de certăreț. Curînd, interesul lui s-a îndreptat spre matematică și, după ce a părăsit universitatea în 1585, fără diplomă, a revenit la Florența pentru a ocupa un post de profesor, în 1592, după moartea tatălui său, s-a mutat la Padova, unde a continuat să predea și a inventat, printre alte lucruri, o busolă militară. A trăit bine; a avut o amantă, Marina Gabba, și, spre nemulțumirea bătrînei sale mame, a fost tatăl mai multor copii nelegitimi.

său, Cosimo al II-lea, marele duce al Toscanei, care l-a numit principalul său matematician și filozof, în 1612, *Discursul despre corpurile plutitoare* al lui Galilei a pus bazele hidrostatiei, iar în anul următor au apărut o serie de scrisori în care acesta își prezenta observațiile asupra petelor solare. Aici Galilei și-a manifestat explicit acordul cu COPERNICUS [4] și a formulat pentru prima dată principiul inerției, însă din acest moment, Galilei stîrnise mînia autorităților clericale și în 1616, cînd a vizitat Roma, a fost avertizat să nu predea teoria heliocentrică a lui Copernicus, împotriva căreia tocmai se emisese un decret oficial. Cu toate acestea, Galilei nu a fost acuzat de erezie, ceea ce l-a determinat să evalueze optimist situația. Dovezile istorice au stîrnit multe controverse.

În 1623, cînd a publicat *Verificatorul*, o polemică privind natura cometelor, Galilei a dedicat lucrarea lui Urban al VUI-lea, noul papă care înainte, pe vremea cînd se numea Mafeo Barberini, se numărase printre primii săi susținători. Galilei spera în suspendarea deciziei din 1616, dar după moartea patronului său, Cosimo II, Galilei devenise mai vulnerabil ca oricînd. Totodată, a primit mesaje ambigue de la vechiul său prieten care, în noua lui calitate de papă, era mai preocupat de aspectele militare decît de progresul științei*. Cu toate acestea, obținînd permisiunea de a aborda problema sistemelor planetare atîta timp cît ajungea la concluzii corecte, Galilei a scris *Dialog privind cele două sisteme planetare principale*, publicat în 1632. În această lucrare, o capodoperă a științei, se observă cu ușurință puternica asemănare a lui Galilei cu tatăl său, autor al unui *Dialog despre muzica antică și modernă*. Din punct de vedere psihologic, acest lucru l-a împiedicat pe Galilei să-și dea seama de gravitatea demersului său.

Dialogul a reușit un mare succes atunci cînd a văzut lumina tiparului, în martie 1633, dar în decurs de șase luni Inchiziția a intervenit, interzicînd răspîndirea cărții. Cartea a fost interzisă, iar Galilei a fost din nou convocat la Roma și practic întemnițat. Celebra audiență a lui Galilei la papa Urban al VUI-lea și torturarea sa de către Inchiziție au făcut obiectul a numeroase discuții purtate de-a lungul anilor. Acuzația principală era legată de nesupunerea lui Galilei față de avertismentele din 1616.1 s-a reproșat adesea că nu a dat dovadă de suficient curaj. La drept vorbind, el se afla în postura unui prizonier politic, bătrîn și bolnav, amenințat literalmente cu tortura într-o epocă în care ereticii erau de regulă arși pe rug. În cele din urmă, Biserica a interzis *Dialogurile*, arzînd exemplarele rămase, l-a dizgrațiat pe Galilei în cadrul unui măreț spectacol public și a refuzat să facă din el un martir. A fost întemnițat în condiții acceptabile.

Cu cîțiva ani în urmă, Pietro Redondi a descoperit la Vatican niște documente potrivit cărora un iezuit pe nume Orazio Grassi, pe care Galilei îl ridiculizase în *Verificatorul*, a declanșat procesul care a urmat.

tul că această condamnare a Bisericii nu a reușit să-l distrugă
lie o mărturie a tăriei de caracter a lui Galilei. Lucrarea *Discurs
două noi științe*, publicată la Londra în 1634, relua niște experiențe
hi și comenta proprietățile solidelor și mișcarea corpurilor și proiec-
în cădere liberă, în 1637, Galilei a făcut ultima sa descoperire
că: mișcarea lunii în zigzag. Deși *Dialogurile* fuseseră interzise,
a devenit curînd cunoscută în toată Europa protestantă. Galilei a
zitat de poetul John Milton și de filozoful Thomas Hobbes, iar
e sale scrisori, în care își declară adeziunea la fizica aristoteliană,
onsiderate ironice. Spre sfîrșitul vieții, Galilei a orbit, probabil din
cataractei, și a murit la 9 ianuarie 1642.

trei secole și jumătate de la moartea lui Galileo Galilei, papa Ioan
II-lea, care a fost înainte arhiepiscop de Cracovia, obișnuind să se
ituleze „Canonicul copernician”, a recunoscut în numele Bisericii
e că Galilei a fost nedreptățit. Această recunoaștere, făcută în 1992,
fi avut unele dedesubturi legate de relațiile cu publicul. Evenimen-
ost salutat printr-un titlu sarcastic în *New York Times*: „După 350
Vaticanul spune că Galilei a avut dreptate: se mișcă”. Cu trei ani
vreme, în octombrie 1989, sonda spațială *Galileo* a fost lansată de
eta spațială *Atlantis*. În 1995, sonda a ajuns la Jupiter, planeta ai
atru sateliți naturali fuseseră observați pentru prima oară de Galilei,
ă cu 385 de ani,

ileo Galilei a fost o mare personalitate „de tranziție” în istoria
a cărei operă l-a inspirat pe ISAAC NEWTON [13]. Cu toate
, natura influenței lui Galilei a stîrnit numeroase controverse în
jumătate de secol, în 1939, Alexandre Koyre a descris marea
antă a lui Galilei pentru știință ca fiind în principal de natură con-
ă și filozofică, minimalizînd latura experimentală a activității sale.

a declanșat un interes considerabil, determinîndu-l pe eruditul
n Drake să facă o reevaluare minuțioasă a însemnărilor și manuscri-
i Galilei. Drake a ajuns la concluzia că „descrierea coerentă lăsată
lei îl impune drept un om de știință modern”, în orice caz, Galilei
alături de JOHANNES KEPLER [8], cea mai importantă perso-
implicată în revoluția științifică de dinainte de Newton.

JOHANNES KEPLER și mișcarea planetelor

1571-1630

Johannes Kepler a elaborat legile mișcării planetare și a pus bazele mecanicii cerești. El este personalitatea centrală a revoluției din astronomie care a avut loc la începutul secolului al XVII-lea, când teoria heliocentrică avansată de Copernicus cu o jumătate de secol în urmă a fost susținută de descoperirile și argumentația lui Galilei. Deși era un om profund evlavios și dornic să-l preamărească pe Dumnezeu în astronomie, fiind în plus și un luteran care a trăit în perioada Reformei și a Contra-reformei, atașamentul său mistic față de armonie a fost contrabalansat de devotamentul față de observația științifică. Astfel, Kepler a renunțat la ipotezele neproductive și și-a canalizat eforturile în direcția descoperirii legilor matematice. „I-am confirmat veridicitatea”, scria el despre sistemul solar așa cum îl vedea, „și îi admir frumusețea cu o nețărmurită și răscoli-toare încântare.”

Johannes Kepler s-a născut în Weil, un oraș din fostul stat german Württemberg, la 27 decembrie 1571. Tatăl lui a fost un soldat cu o personalitate excentrică; în schimb, Kepler avea să fie un copil bolnăvicios și un adult ipohondru. A urmat cursurile Universității din Tübingen, unde a fost studentul lui Michael Mästlin, un adept convins al sistemului copernician. Inițial, Kepler voia să devină teolog, dar după ce a absolvit în 1591, a acceptat un post de profesor la Graz, un oraș din statul Styria din cadrul Imperiului Austriac. Nu s-a remarcat în mod special prin calitățile sale de profesor de matematică și morală și a avut puțini elevi. Și-a petrecut timpul liber alcătuind horoscoape - credea în astrologie, dar fără fervoare - și studiind astronomia.

În 1597 Kepler a publicat lucrarea *Mysterium Cosmographicum*, în care împărtășea viziunea coperniciană a universului heliocentric. De remarcat că Johannes Kepler a adaptat ideile pitagoreice la noțiunea de univers centrat în jurul soarelui, recunoscând statutul ontologic pe care grecii antici îl acordau matematicii. („Totul se reduce la numere”, se crede că ar fi spus Pitagora.) Kepler a încercat să demonstreze că orbitele celor

lanete cunoscute erau definite prin cinci corpuri solide geometrice pe care le descoperiseră grecii antici. De exemplu, în interiorul sferei lui Saturn se afla un cub, în interiorul sferei lui Mercur, un cilindru. Nu este deci surprinzător faptul că Galilei, cărui i-a scris Kepler o scrisoare, i-a răspuns pe un ton amical, dar ponderat.

În 1600, pentru a evita posibilele persecuții pe care le-ar fi avut de la catolicism în timpul Contrareforme, Kepler s-a mutat de la Graz în Linz. Acolo a lucrat pentru o scurtă perioadă de timp ca asistent al lui astronom TYCHO BRAHE [6]. De bună seamă că relația dintre cei doi bărbați a fost dificilă, deoarece Brahe spera ca măsurătorile astronomice pe care le adunase muncind o viață întreagă - și pe care și le

avea ca moștenire - să-i confirme propriul sistem al universului. Totuși, moartea lui Brahe, survenită în cursul anului următor, Kepler a scris acest volum considerabil de observații, inclusiv unele date reținute despre Marte. Folosind informațiile respective și împărțindu-le cu lui Brahe pentru rigurozitate, Kepler a realizat cele mai importante descoperiri ale sale în următorii opt ani.

Descoperirea lui Kepler de astronomia tradițională a fost marcată de introducerea conceptului de forță și de formularea unor legi menite să descrie mișcarea planetelor. Până la Copernicus (inclusiv el) astronomia nu se baza pe un asemenea concept și în esență se ocupase de prezicerea mișcărilor și plecărilor planetelor. Observând că orbita lui Marte nu se poate descrie nici cu schema ptolemeică, nici cu cea coperniciană, Kepler a ajuns în cele din urmă la un concept împărțit de ambele scheme: mișcarea filozofică transmisă din antichitate, potrivit căreia orbitele sunt perfect circulare, în același timp, el a renunțat la supoziția că planetele se deplasează cu viteze uniforme. Din informațiile pe care le deținea a constatat că toate planetele se mișcă mai repede atunci când se apropie de

Soarele și mai lent pe măsură ce se îndepărtează de astrul central. Prin repetate observații, el a descoperit legea care guvernează această mișcare. Este imaginea imaginată, vectorul rază, care unește Soarele cu planeta, „mătură” *ale în intervale de timp egale. Aceasta este cea de-a doua lege a lui Kepler.

După ce a descoperit a doua lege din structura coperniciană, mai rămânea să clarifice adevărata formă a orbitelor planetare, în cele din urmă.

Kepler a ajuns să-și dea seama de avantajele elipsei, o formă geometrică pe care o cunoscuseră și anticii. Ea confirma predicțiile cu o mare precizie și a devenit prima lege a lui Kepler: orbitele planetelor sunt elipse cu Soarele plasat într-unul dintre focare.

Prin cele două legi ale lui Kepler au fost formulate în *Astronomia Nova*, publicată în 1609. La fel ca și Galilei, deși nu descoperise legea universală a gravitației, se apropiase foarte mult de aceasta. Era conștient de faptul că acționează între corpurile planetare și că este direct

proporțională cu masa acestora, dar a sugerat că ar fi de natură magnetică. Totuși, semnificația esențială a lucrării *Astronomia Nova* rezidă în reorientarea scopului și a metodelor din astronomie. Geometria celestă a fost subordonată unei noi fizici cerești, care funcționa după legi ce puteau fi descoperite și înțelese.

În 1619, când a fost publicată lucrarea *Harmonice mundi* („Armonia lumii”), Kepler o considera capodopera sa. Plină de ilustrații și de exemple muzicale (fiecărei planete îi fusese atribuită o gamă de sunete), *Harmonice mundi* este pe alocuri o lucrare delirantă în care Kepler susține că noțiunile de matematică oferă un mijloc de cunoaștere a universului, iar omenirea poate împărtăși cu Dumnezeu această viziune asupra lumii. Chiar dacă este de multe ori mistică, lucrarea include o descoperire științifică fundamentală: a treia lege a lui Kepler privind mișcarea planetelor - pătratul timpului necesar unei planete să înconjure complet soarele este proporțional cu cubul distanței sale medii față de soare. Aceasta permite calcularea distanțelor dintre planete și Soare în diferite poziții ale acestora pe orbite.

În afara lucrărilor de astronomie, Kepler a elaborat importante tratate de optică. Cartea sa *Epitome astronomiae* („Astronomia coperniciană în rezumat”) a fost publicată între anii 1619 și 1621, și în scurt timp avea să fie inclusă pe lista cărților interzise de Biserica Catolică, în 1627, el a publicat o clasificare a stelelor cunoscute, așa-numitele *Tabele Riidolfme*, bazate pe observațiile lui Tycho Brahe. Tabelele au fost folosite după aceea timp de secole.

După toate probabilitățile, Kepler nu a dus o viață ușoară în Europa din timpul Contrareforme, în urma publicării observațiilor lui Tycho a intrat în conflict cu rudele astronomului, și salariul nu i-a fost plătit întotdeauna la timp. Soția și copilul i-au murit în 1611, iar anul următor, patronul său, împăratul Rudolf, a abdicat în urma unei revolte și l-a lăsat fără slujbă pe astronomul său. Kepler s-a mutat în scurt timp la Linz, unde a lucrat ca matematician, și în jurul lui 1625 a plecat la Ulm, din nou pentru a scăpa de persecuțiile religioase. Revenind la Praga în 1627, el a fost primit cu onoruri și angajat ca astrolog al ducatului de Sagan. În această perioadă s-ar putea ca Johannes Kepler să fi căzut pradă scepticismului, astfel că, în cele din urmă, a plecat să-și caute o nouă slujbă. A murit în Bavaria la 15 noiembrie 1630.

În continuare considerăm necesară o mică digresiune: Johannes Kepler este singurul om de știință din această carte care avea să-și apere mama de acuzațiile de vrăjitorie. Deși detaliile nu sînt clare, se știe cu certitudine că mama lui Kepler, Katharina, a fost acuzată public de vrăjitorie. Ea a intentat proces de calomnie, dar în timpul Reformei și în perioada imediat următoare a existat un „surplus” de vrăjitoare și lumea credea în puterile lor. Împotriva ei s-a întocmit un puternic rechizitoriu, în 1617, Kepler a scris petiții în numele mamei sale și a cerut ca numele ei

eabilitat, dar în 1620, la vârsta de șaptezeci și patru de ani ea a fost ă într-o noapte și dusă de acasă ascunsă într-un șifonier. Ulterior ă fie amenințată că va fi trasă pe roată înainte de a fi eliberată; a în 1622.

mod straniu, s-ar putea ca o parte din chinurile mamei sale să fi fost ;ate chiar de către Kepler prin scrierea unui manuscris, în jurul 1610, în care susținea că mama s-ar fi aflat în legătură cu demonii lună. Se presupune că acest incident a stat la baza lucrării sale ie *Somnium* („Visul”), o minunată alegorie, avînd parțial și un ca-autobiografic. Kepler își imaginează o călătorie pînă la lună, care se ;ște a nu fi o utopie, ci o lume de coșmar, pîrjolită în unele locuri, ață în altele, locuită de o specie de șerpi uriași, unii cu aripi, alții

mnium certifică fecunditatea imaginației științifice a lui Kepler, i și conflictele intelectuale în care s-a lăsat antrenat. Kepler este o alitate centrală și în același timp contradictorie a istoriei științei. A i credincios devotat și, în acest sens, scria: „Eu iau religia în serios, joc cu ea”. Cu toate acestea, opera sa a avut ca rezultat subminarea ații seculare a Bisericii, fie ea catolică sau protestantă, epler a fost unul dintre acei puțini oameni care s-au dovedit pur și incapabili să facă altceva decît să-și apere cu strășnicie convinge-toate domeniile”, scria ALBERT EINSTEIN [59], elogiindu-l pe are s-a eliberat de „tradițiile intelectuale în care s-a născut. Aceasta hnat nu numai tradiția religioasă, *bazată* pe autoritatea Bisericii, dar ceptele generale privind natura și caracterul limitat al acțiunii din universului și al sferei umane, precum și ideile de importanță re-ale gîndirii și experienței în domeniul științelor.”

Elipsa este definită ca locul geometric al punctelor dintr-un plan pentru care suma distanțelor la două puncte fixe, numite focare, este constantă. Importantă pentru lumea fizică, Kepler i-a descoperit semnificația pentru sistemul solar.

William Harvey și circulația sîngelui 1578-1657

În perioada Imperiului Roman, strălucitul medic grec Galen considera că ficatul este cel mai important organ intern al corpului. El credea că acesta este locul unde alimentele se transformau din „chil” în sînge, fiind apoi trimise să hrănească restul organismului. Galen recunoștea importanța inimii și observase structura diferită a venelor și arterelor (ultimele conțin mult mai multe fibre musculare). Dar considera că, spre deosebire de vene, arterele conțin în principal „spirit vital” produs de aerul respirat. Concepția complexă a lui Galen referitoare la absorbție și irigare se baza pe noțiunile de finalitate și perfecțiune a naturii. Această teorie se armoniza cu ciclurile agriculturii, fiind preluată de gândirea medievală, dar nu a supraviețuit acesteia. Spre sfîrșitul Renașterii, William Harvey a fost cel care a explicat circulația sîngelui. În felul acesta, el a fundamentat fiziologia modernă.

William Harvey s-a născut în Anglia, la Folkestone, pe 1 aprilie 1578, fiind cel mai mare fiu al lui Joan și Thomas Harvey. Tatăl lui era un om de afaceri prosper, iar cinci dintre frații săi au devenit negustori înstăriți. La King's School din Canterbury, William a învățat perfect latina și greaca, iar la vîrsta de șaisprezece ani a obținut o bursă la colegiul Gonville și Caius, la Cambridge, unde a studiat medicina și artele. Deși n-a beneficiat de o pregătire medicală excepțională, Harvey a putut observa probabil cîteva diseccții pe criminalii executați. El și-a luat licența în arte în 1597.

Ca și alte figuri renascentiste ale științei, Harvey a urmat cursurile Universității din Padova, marele și secularul așezămînt de învățătură unde în urmă cu cincizeci de ani predase ANDREAS VESALIUS [5]. În mod semnificativ, Harvey avea să beneficieze de îndrumarea lui Fabricius ab Aquapendente, un celebru anatomist. Deși Fabricius recunoștea existența valvelor în interiorul venelor, el credea că acestea încetinesc curgerea sîngelui către periferia organismului - o interpretare în sensul lui Galen. Harvey va descoperi în cele din urmă exact contrariul: că valvele favorizează circulația sîngelui înapoi către inimă. Întorcîndu-se în Anglia în

William Harvey a devenit medic la curtea regelui James I în 1618 și a lui Charles I pînă la decapitarea acestuia, în 1649. Din cauza convingerilor lui regaliste, Harvey a pierdut multe din însemnările sale, inclusiv cele care se refereau la studiul insectelor, atunci cînd casa lui a fost jefuită în timpul Războiului Civil. Pe lîngă *De motu*, singura lucrare publicată de Harvey care prezintă interes este un studiu de embriologie, important la acea vreme, dar fără semnificația revoluționară a lucrării dedicate circulației sîngelui.

Importanța lui William Harvey pentru știință și medicină persistă și acum, după aproape două secole, cu toate că el a fost într-o oarecare măsură supraevaluat ca un reprezentant al superiorității științei britanice. I. Bernard Cohen sugerează că, deși Harvey nu a determinat nemijlocit un mare progres tehnic în medicină, totuși opera lui „trece toate testele pentru a fi considerată o revoluție în știință”. În aceeași ordine de idei poate fi adăugat faptul că Harvey nu a fost un savant modern de vreme ce împărtășea ideologia aristoteliană tradițională și că a suferit influența anomiștilor din Padova cu care a studiat în tinerețe. Dar avansul reprezentat de el în comparație cu ideile anterioare a fost clar. „Nu vă îndemn să învățați anatomia din axiomele filozofilor, ci din disecții și din creațiile naturii”, scria el în prefața la *De motu*.

După James Aubrey, autorul cărții *Brief lives* („Scurte biografii”), William Harvey era mic de statură, roșu la față și avea un păr negru și strălucitor care a albit cu douăzeci de ani înainte de moartea sa. Se știu puține lucruri veridice despre personalitatea sa, dar se pare că la bătrînețe, cînd trebuia să-și mai încălzească sîngele, era ajutat de „o tînără drăguță fără prejudecăți”. Harvey a murit pe 3 iunie 1657 în urma unui accident vascular cerebral și este înmormîntat la Hempstead Church, în Essex.

, ^_m
 ' ^ .; ||B și anatomia microscopică
 ftS
 1628-1694

edicul și anatomistul italian Marcello Malpighi este fondatorul anatomiei microscopice. Cercetările sale de amploare reprezentând piatra de temelie a histologiei, adică studiul țesuturilor, au avut un puternic impact în alte domenii cum ar fi botanica, zoologia și embriologia. Cea mai scutită descoperire a sa au constituit-o capilarele sanguine, în 1661. El a evidențiat elementul care lipsea din teoria circulației sângelui a lui William Harvey, arătând cum sunt conectate sistemele arterial și venos. Făcând cu un microscop, Malpighi a făcut primele studii aprofundate a măduvei spinării, rinichilor, splinei, creierului, pielii și limbii; a descris minunțioase, unice, ale animalelor în stadiu embrionar și ale telor în fază larvară. Deși și-a consacrat cea mai mare parte a vieții ca profesor la Bologna, scrierile sale „ar putea fi numite «Căminul microscopului», deoarece consemnează impresiile unui temerar care entorează într-o lume invizibilă cu ochiul liber”, scrie Daniel Boorstin. El știe foarte puțin despre copilăria lui Malpighi. S-a născut la Creval-în nordul Italiei, pe 10 mai 1628. Părinții săi erau suficient de bogați ca să-l lase să poată urma școala cu perspectiva unei educații uni-care. În timp ce urma cursurile Universității din Bologna, el s-a alăturat ca asistent anatomice fondată de un cunoscut anatomist, Bartolomeo Massari, și a devenit ginere, și a participat la disecțiile pe animale ale acestuia. În 1653, Malpighi și-a luat doctoratul în medicină și filozofie, la Universitatea din Pisa, unde Malpighi a fost numit profesor de fizică teoretică în 1656, el s-a împrietenit cu Giovanni Alfonso Borelli - este matematician care a încercat să descrie funcțiile organismului în legile fizicii - a devenit faimos prin demonstrarea modului în care zboară păsările - a exercitat o profundă influență asupra lui Malpighi, cei doi fiind colaboratori apropiați până în 1668, când s-au certat, în anul 1659, Malpighi s-a întors la Bologna, unde a ținut cursuri de fizică teoretică și practică; între 1622 și 1666 a predat la Universitatea Pavia, apoi a revenit la Bologna unde a rămas până în 1691. Mai importantă realizare a lui Malpighi au constituit-o observațiile

efectuate cu ajutorul microscopului, recent inventat, în scopul examinării amănunțite a structurilor invizibile ale organismului. Ca student, Malpighi a fost influențat de lucrarea lui William Harvey asupra circulației sîngelui, care apăruse în anul nașterii sale. În două scrisori adresate lui Borelli, care au văzut lumina tiparului în 1661, sub titlul *De pulmonibus observationes anatomicae* („Observații anatomice asupra plămînilor”), Malpighi descria existența unor „mici canale” pe suprafața plămînilor și a vezicii urinare a broaștelor de baltă și a țestoaselor. „Pot vedea clar cum sîngele se distribuie și curge prin vasele sinuoase și cum acesta nu se revarsă liber, ci este întotdeauna condus prin tuburi și distribuit prin variatele ramificații ale vaselor”, scria Malpighi. Extrapolînd aceste rezultate la organismul uman, Malpighi a demonstrat teoria lui Harvey, la patru ani după moartea acestuia.

Cu ajutorul microscopului - atît Robert Hooke, cît și ANTON VON LEEUWENHOEK [12] îi erau contemporani - Malpighi a făcut numeroase descoperiri care reflectă gîndirea renașcentistă tîrzie. Acestea erau semnificative pentru schimbările radicale în felul cum era văzut și perceput corpul omenesc. Malpighi a descoperit papilele gustative de pe limbă și stratul pigmentat al pielii; a studiat coloana vertebrală și în 1665, în lucrarea sa *De cerebro*, a descris cum mănunchiuri de fibre nervoase conduc la măduva spinării și sînt conectate cu creierul. El și-a legat numele de anumite structuri ale rinichiului și splinei, iar stratul cel mai profund al epidermei mamiferelor a primit denumirea de stratul malpighian. De asemenea, a descris simptomele bolii Hodgkin cu două secole înainte de Thomas Hodgkin.

Malpighi a fost în același timp zoolog, botanist și embriolog. În 1673, anul cînd Leeuwenhoek a început să trimită scrisori Societății Regale din Londra, Malpighi a publicat *De formatione puii* („Despre formarea puiului în ou”). Studiul său asupra fluturului viermelui-de-mătase a fost prima examinare detaliată a vreunei insecte făcute vreodată, iar acuratețea expunerii reiese limpede din aprecierea lui F. G. Cole, care scria că Malpighi „a studiat anatomia speciei în toate fazele sale, dar, concomitent cu observațiile sale remarcabile și foarte precise asupra organelor reproducătoare ale moliei, și-a concentrat atenția asupra larvei, și a făcut cele mai noi și importante cercetări asupra acestui stadiu”.

Deși i s-au recunoscut meritele, Malpighi a fost uneori atacat de Bise-rică; cu toate acestea, în jurul anului 1700, rezultatele sale nu au mai putut fi contestate. Cînd un incendiu a distrus, în 1684, microscopul lui Malpighi, el a primit lentile noi de la Societatea Regală, în semn de consolare. În 1691, Inocențiu al XH-lea, un papă progresist, i-a propus lui Malpighi să devină medicul său personal. A fost o însărcinare pe care Malpighi a privit-o cu o oarecare neîncredere; el s-a mutat la Roma și și-a petrecut acolo ultimii trei ani din viață. Malpighi le spunea întotdeauna prietenilor că se așteaptă să moară subit, „cu cizmele în picioare”. Pe 29 noiembrie 1694 și-a găsit sfîrșitul în urma unui șoc vagal. Prietenii săi i-au disecat cu grijă corpul, iar rămășițele au fost duse la Bologna și înmormîntate acolo.

Christiaan Huygens și teoria ondulatorie a luminii

1629-1695

ristiaan Huygens, marele matematician, astronom și naturalist olandez, este situat, din punct de vedere istoric, între ISAAC NEWTON [13] și GALILEO GALILEI [7]. Astăzi, el este cunoscut în cea mai mare măsură ca întemeietor al teoriei ondulatorie a luminii, inițial ignorată, și

atras atenția lumii științifice o dată cu descoperirea lui JAMES K. MAXWELL [35], la sfârșitul secolului al XIX-lea, descoperirea că lumina este o parte a spectrului electromagnetic. Dar în sa Huygens s-a impus prin descoperirile lui în multe alte domenii.

cu pendul inventat de el a reprezentat un mare progres în măsurarea timpului și a fost adoptat și folosit de savanți din toată Europa. Ca om, Huygens și-a construit propriul telescop și a descoperit cel mai mare satelit al lui Saturn, Titan. De asemenea, a realizat importante incursiuni în

analiza matematică și a publicat prima lucrare din domeniul fizicii matematice. Influența lui Huygens pare să fi fost oarecum limitată de ce a avut relativ puțini discipoli. Dar în tinerețe el a fost considerat „Arhimede”, iar la moartea sa, Leibniz l-a numit „incomparabilul nostru”.

ristiaan Huygens s-a născut la Haga la 14 aprilie 1629. Tatăl său, Christiaan Huygens, a fost un diplomat eminent, secretarul Ducelui de Orania și una dintre figurile ilustre ale literaturii olandeze. El a dorit să ofere fiului său cea mai bună educație posibilă, astfel încât Christiaan să devină în particular până la momentul când a început să urmeze cursurile de fizică la Leiden, în 1645. În 1647 Huygens s-a mutat la Colegiul de fizică în vechiul oraș Bremen, unde a studiat dreptul și matematica, iar în anul 1649 a revenit la Haga, unde a făcut multe din memorabilele descoperiri, și în 1610 faimoasa lucrare a lui Galilei *Mesagerul stelar*, atrăsese

asupra abundenței de corpuri cerești existente, observațiile astronomice: nu au avansat prea mult în următorii douăzeci de ani. În anul 1650 al XVII-lea, lucrând împreună cu fratele său - Huygens a lucrat

și cu filozoful și șlefuitorul de lentile Baruch Spinoza - el a adus îmbunătățiri telescopului realizând un ocular mai performant și lentile cu o claritate sporită. Ca urmare, în 1656 el a reușit să descrie ceea ce Galilei considerase drept „mînere” în jurul planetei Saturn, ca fiind niște inele aplatizate; în plus, a descoperit cel mai mare satelit al lui Saturn, pe care l-a numit Titan. Lucrarea sa *Systema saturnium* a fost publicată în 1659.

În parte ca urmare a cercetărilor sale astronomice care necesitau o măsurare precisă a timpului, Huygens s-a ocupat și de construcția ceasurilor. O jumătate de secol mai devreme, Galilei descoperise mișcarea armonică a pendulului, iar Newton a analizat-o mai târziu în lucrarea sa *Principia*. Huygens a aplicat această mișcare la ceasurile din vremea sa, cu angrenaj de roți dințate și acționate de greutate. Folosind oscilațiile regulate ale pendulului pentru a controla mecanismul regulator al ceasului, el a reușit să îmbunătățească semnificativ precizia acestuia, în 1657 Huygens și-a prezentat public primul ceas cu pendul, iar în anul următor l-a descris în lucrarea *Horologium*. Ceasul său - cu adevărat stră-străbunicul ceasului - s-a răspândit în Europa și a fost folosit de savanți pentru măsurători de toate felurile. Huygens, care ulterior, în 1775, a perfecționat ceasul prin introducerea roții de balans, a devenit celebru.

Și celelalte preocupări ale lui Huygens din această perioadă s-au materializat în importante realizări, în 1657 a publicat prima lucrare din știința modernă care tratează subiectul probabilităților, *De ratiociniis in ludo aleae* („Despre raționament în jocurile de noroc”). Și-a continuat cercetările astronomice și a descris pentru prima oară suprafața planetei Marte în 1659. Zece ani mai târziu, Huygens a formulat legile mecanicii care guvernează ciocnirea corpurilor ideale, curînd după apariția lucrării matematicianului britanic John Wallis asupra aceluiași subiect, în 1661 Huygens a vizitat Londra, iar doi ani mai târziu a fost ales membru al Societății Regale. Pînă la jumătatea anilor '60 Huygens a trăit în Franța, acceptînd invitația lui Ludovic al XIV-lea de a locui în incinta Bibliotecii Regale. A devenit membru fondator al Academiei Regale de Științe în 1666.

Lucrarea de referință a lui Huygens, *Horologium oscillatorium sive de motu pendularium*, apărută în 1673, este un tratat amplu și amănunțit asupra pendulului. Acesta include explicații asupra forțelor centripetă și centrifugă - concepte care vor fi înglobate mai târziu în legea gravitației a lui Newton. Huygens „a demonstrat că este posibilă o analiză matematică completă și amănunțită a unui sistem fizic”, scrie Joella Yoder, autoarea cărții *Unrolling Time*, o biografie intelectuală a lui Huygens. Ea adaugă: „El nu a impus matematica naturii ca și cum aceasta ar fi fost un tipar ideal în care lumea reală imperfectă ar trebui încadrată. Matematica lui s-a dezvoltat o dată cu fizica.”

Dar realizarea cea mai durabilă a lui Huygens și care a avut cel mai puternic impact este teoria lui asupra luminii, în 1675 Newton și-a prezen-

[lunicarea asupra luminii și culorilor la Societatea Regală, formulând e a luminii în care aceasta era concepută ca un flux de particule e o sursă și perceput de ochi. Huygens a opus acestei viziuni „corare" teoria luminii propagate ca undă. Scrisă în 1678, lucrarea sa *de la lumiere* a văzut lumina tiparului în 1690. Deși teoria corpus- a lui Newton s-a impus, mai ales datorită gloriei autorului său, nentele lui Thomas Young o sută de ani mai târziu au dat un suflu oriei ondulatorii a lui Huygens. La începutul secolului al XIX-lea, a câștigat teren, fiind înglobată în cele din urmă în teoria radiației magnetice a lui James Clerk Maxwell. Presupunerea lui Maxwell le de lumină se propagă prin intermediul unei substanțe invizibile „eter" a fost infirmată de teoria relativității generale sau restrânse ta de ALBERT EINSTEIN [59] în 1905. Dar descrierea ondulatorie :iii rămîne și astăzi o componentă a teoriei cuantice, în care lumina -\ descrisă deopotrivă ca undă și corpuscul.

ristiaan Huygens a fost o persoană retrasă, fără legături strînse cu iporanii săi; se spunea chiar că îi lipsește temperamentul de ionar și că sub nici o formă n-ar fi călătorit în locurile unde nu ar discipoli competenți. Protestant fiind, el a fost primit cu ostilitate s, astfel că s-a întors în Olanda în 1681. Celibatar convins, Huygens t la 8 iunie 1695 la Haga.

tmie menționată lucrarea postumă a lui Huygens, intitulată *Cosmo-* s, publicată la trei ani după moartea sa, care conține speculațiile upra vieții extraterestre. Adept al sistemului copernician, Huygens ;ra că, dacă Pămîntul nu mai este centrul Universului, atunci tre- fle luată în calcul problema vieții pe alte planete. După părerea lui, ființe asemănătoare omului, altminteri Universul ar fi fără sens, iar atea lipsită de logică: „altfel Pămîntul ar avea o situație privile- fiind unica parte a Universului care se poate lăuda cu asemenea oare pe suprafața lui, în afara plantelor și a copacilor".

Anton van Leeuwenhoek și microscopul simplu

1632-1723

Leeuwenhoek este considerat în mod tradițional unul dintre marii tehnicieni care au contribuit la progresul științei. Deși nu el a inventat microscopul, a fost primul care l-a folosit cu un mare talent observațional și descriptiv. Provenea dintr-o familie modestă și avea serioase lacune în instruire - comunicările lui către Societatea Regală Britanică necesitau o traducere din dialectul olandez vorbit de el. Cu toate acestea, la o privire retrospectivă, descoperim că realizările lui sînt unice și foarte variate. Este considerat îndeobște fondatorul științei microbiologiei, dar a avut contribuții însemnate și la alte științe, cum ar fi embriologia, cristalografia și chimia; iar unele din observațiile lui erau atît de precise, încît au putut fi folosite ca bază de interpretare și după două secole. „Ar fi foarte greu să găsești un om pe măsura lui Leeuwenhoek”, scria Brian J. Ford, „atît în ceea ce privește varietatea domeniilor, cît și profunzimea la care a ajuns.” Folosind un microscop simplu, el a obținut rezultate spectaculoase. Văzută prin ochii lui, complexitatea lumii naturale a căpătat noi dimensiuni.

Născut la Delft, în Olanda Unită, pe 24 octombrie 1632, Anton van Leeuwenhoek a fost fiul lui Philips Antonyszoon van Leeuwenhoek și al Margarethei Bel van den Berch. Tatăl lui, împletitor de coșuri, a murit cînd van Leeuwenhoek avea vreo șase ani, iar mama lui s-a recăsătorit după aceea cu un pictor, Jacob Molijn. După ce a primit o educație elementară, la 16 ani Leeuwenhoek a devenit ucenicul unui pînzar. La sfîrșitul uceniei, și-a deschis un atelier propriu în orașul natal. Pe lîngă activitățile lui comerciale, pe cînd avea doar 20 de ani, a primit și o slujbă-sinecură, fiind angajat îngrijitor pe lîngă șeriful de Delft, iar mai tîrziu inspector pentru măsuri și greutăți. El îl cunoștea pe marele pictor Jan Vermeer și a fost numit executor testamentar al acestuia. Leeuwenhoek nu avea studii superioare, dar cariera lui științifică începe la 40 de ani și se întinde pe parcursul a aproximativ 50 de ani.

Sare că microscopul a fost inventat cu puțin timp înainte de lunetă, l prin 1590. Spre deosebire de lunetă, microscopul nu a condus la obținerea unor informații utile. Dar în 1660 MARCELLO MAL-"10] a detectat capilaritățile din plămîinii unei broaște, consolidînd ile lui WILLIAM HARVEY [9] și descoperind apoi și circulația Iar în 1665 Robert Hooke și-a publicat *Micrographia*. Folosind roscop construit după o concepție proprie, Hooke a furnizat de-detaliat ale structurilor insectelor și plantelor și, remarcînd micile timente dintr-o așchie de coajă de copac, a introdus noțiunea de ". Aceste descoperiri explică aprecierea de care s-a bucurat Leeu:k, date fiind calitatea și extinderea observațiilor lui, excelența lui și faptul că a urmat, intuitiv, metoda științifică riguroasă. 673, Leeuwenhoek a trimis prima din multele sale scrisori adresate ții Regale din Anglia, în care făcea descrierea mucegaiului, a unui Ibină și a unui păduche. Scrisoarea a fost imediat publicată în *hical Transactions*, fiind urmată de multe altele - în total 165 -s de 50 de ani. Scriind în limba sa maternă, Leeuwenhoek avea direct și totuși foarte inteligibil. A descris o mare diversitate de ne. In 1676, el considera protozoarele descoperite în apa de ploaie ste „mici animacule", și „cele mai jalnice ființe din cîte mi-a fost ăd; pentru că, atunci cînd se întîlnesc cu oricare din particulele sau ilamente din apă (care se găsesc din abundență în apă, mai ales stătută de mai multe zile), ele se prind în acestea; iar atunci își jrpul într-o formă ovală și se luptă, întinzîndu-se cu vigoare, ca să : coadă; apoi tot corpul se întoarce spre restul de coadă, iar coada

I ^ încolăcită, ca o sîrmă de cupru sau de fier care, după ce a fost în jurul unui băț rotund și apoi scoasă, își păstrează toate spirele", maculele" lui Leeuwenhoek - termenul generic folosit de el pen-lismele vii văzute la microscop - puteau fi văzute și în dinții i și în propriile fecale, pe care le-a analizat cu mare atenție cînd ii ușoare decît de obicei".

83, Leeuwenhoek a făcut primele desene ale unor bacterii, dar nu o idee despre funcțiunile acestora. De fapt, multe din descope-Leeuwenhoek au putut fi înțelese mai bine doar după ce s-au it progrese în alte domenii. El a observat globulele de drojdie, dar it explica fermentarea, iar studiile lui comparative asupra spermei us la teoria „animaculelor" în reproducere, care, însă, nu a con-ea mult la dezvoltarea embriologiei. In general, unul din marile e lui Leeuwenhoek a fost acela că s-a limitat întotdeauna la găsite prin observație. Observațiile lui erau prețioase în sine, fără ițe de teorii savante. Istoric vorbind, este puțin probabil ca el at seama de originea bacteriană a bolilor sau de faptul că rolul

ovulului nu se rezumă doar la hrănirea fătului*. Dar a arătat că gărgărița nu se naște pur și simplu din grâu, ci din niște ouă depuse de insecte zburătoare. El a combătut vechiul concept de generație spontanee prin putrefacție; punctul lui de vedere avea să fie confirmat abia după două secole.

Leeuwenhoek nu a folosit un microscop compus, cu mai multe lentile, ci unul simplu, practic o lupă, pe care a lustruit-o singur. Aparatul lui cel mai rudimentar era o placă de alamă pe care potrivea lentila, împreună cu un șurub cu vîrf, ca să mențină speciemenle pe loc, pentru focalizare. Rezultatele cele mai remarcabile ale lui Leeuwenhoek au fost reproduse în secolul XX de către Brian J. Ford în fascinantă sa carte *Lentila unică: istoria microscopului simplu*. Examinînd speciemenle originale ale lui Leeuwenhoek, dintre care multe au fost păstrate cu grijă, Ford a descoperit că atît instrumentul, cît și omul de știință erau extraordinari.

Dacă Leeuwenhoek a comis vreo eroare științifică, aceasta a constatat în faptul că și-a ținut ascunse față de alții metodele folosite. Pe măsură ce celebritatea lui se răspîndea, el era vizitat de învățați și de nobili, dar uneori era irascibil, temîndu-se că vor să-i fure instrumentele. Leeuwenhoek era foarte prietenos atunci cînd era vizitat de țarul Petru cel Mare al Rusiei, căruia i-a arătat în 1698 circulația din coada unui tipar. Aceasta „l-a încîntat în așa măsură pe prinț”, scrie prietenul și primul biograf al lui Leeuwenhoek, Gerard von Loon, „încît în aceste contemplații și în altele el a petrecut nu mai puțin de două ceasuri, iar la plecare i-a strîns mîna lui Leeuwenhoek și l-a asigurat de recunoștința lui pentru că i-a permis să vadă niște creaturi atît de mici”.

În 1680, Leeuwenhoek a fost ales în unanimitate membru al Societății Regale din Anglia, îucru care i-a făcut o plăcere deosebită. Tot atunci, a devenit și membru al Academiei Franceze de Științe. A fost căsătorit de două ori și de tot atîtea a rămas văduv. A trăit pînă la venerabila vîrstă de nouăzeci de ani, părăsind această lume pe 26 august 1723.

Intr-un exemplu autentic de ceea ce istoricii științei numesc în glumă o abordare aiurită a istoriei („De ce ei nu știau ceea ce nouă ne este cunoscut astăzi?”) Paul de Kruif, în celebra sa carte *Vînătorii de microbi*, spunea că van Leeuwenhoek „avea prea puțină imaginație ca să prevadă rolul de asasini al jalnicelor lui creaturi...” Nu poți argumenta împotriva absurdului, dar oare cum ar trebui răspuns la o asemenea bazaconie? O posibilitate ar fi să subliniem că, într-o anumită privință, sîntem infectați toată viața noastră, iar Leeuwenhoek nu avea nici un motiv să bănuiască faptul că microbi de tipul celor găsiți în dinții vecinului pot cauza îmbolnăviri - la urma urmei, vecinul lui era sănătos. Dar poate că un răspuns mai bun ar fi acela că teoria bacteriană a îmbolnăvirii avea nevoie de o chimie coerent formulată, deziderat atins abia peste 150 de ani.

ISAAC NEWTON

și revoluția newtoniană

1642-1727

ac Newton este cea mai influentă personalitate din istoria științei ntale. În timpul vieții a fost considerat un mare erou intelectual, iar de care se bucură în cadrul comunității științifice se menține neștirbită zi, după aproape trei sute de ani. Motivația este simplă: la apariția wton, lumea fizică era prost înțeleasă, pe când la dispariția acestuia, ă operei sale, se știa că e guvernată de legi matematice de o mare ie. Newton nu a pus bazele revoluției științifice, aceasta fiind deja ă desfășurare la nașterea sa. El a reușit mai degrabă să modeleze și e științei moderne a fizicii instrumentele intelectuale esențiale. Lui n i se datorează cele trei legi fundamentale ale dinamicii și legea iției, cu ajutorul cărora toate fenomenele fizice, terestre sau celeste, ^enit previzibile, ordonate și, în principiu, subsumabile rațiunii și ulării prin intermediul tehnologiei. Abia în secolul XX, când oame- știință s-au aplecat asupra celei mai mici dimensiuni - natura ato--, legile newtoniene au fost puse sub semnul întrebării, iac Newton s-a născut la 25 decembrie 1642*, într-un cătun din nshire, Anglia. Tatăl lui - un mic proprietar de pământ - a murit î de nașterea copilului, iar mama l-a lăsat în grija unei bunici la de trei ani, pentru a se putea căsători și trăi cu cel de-al doilea soț, l Barnabas Smith, un tată vitreg pe care Newton îl detesta. Date experiențele sale de viață încă din fragedă pruncie, nu e de mirare altul Newton a manifestat tendințe spre paranoia și accese de furie ta. Mai interesantă este, probabil, capacitatea lui de a-și reprima dintre pornirile sale agresive. Astfel, într-un catalog al păcatelor in adolescență, Newton includea faptul că „i-am amenințat pe tatăl

reastă dată s-a stabilit în conformitate cu calendarul gregorian, mtroduct prin decret i Europa în 1852 și folosit pretutindeni în zilele noastre. Dar în Anglia, data nașterii vton, înregistrată potrivit vechiului calendar iulian, este 6 ianuarie 1643.

Smith și pe mama mea că o să dau foc casei în care stau". Ar trebui remarcat totuși că Newton a făcut primele calcule importante - cele care au condus la calculul diferențial - pe paginile albe ale carnetului de însemnări al tatălui său vitreg.

În copilărie, Newton a manifestat o vie curiozitate și aptitudini în domeniul mecanicii, neavând nici o chemare pentru îndeletnicirea de fermier, în 1661 s-a înscris la Colegiul Trinity din Cambridge. Programul universitar era impregnat de filozofia aristoteliană, dar după nici doi ani Newton și-a pierdut interesul pentru *Etica nicomaheană*. Din proprie inițiativă a început să citească și să facă însemnări pe marginea operelor lui Francis Bacon, Rene Descartes și ale altor personalități științifice din acea perioadă, manifestând pasiune pentru matematică și pentru fenomenele cerești. *Amicus Plato amicus Aristoteles magis amica veritas*, scria el în carnetul său de însemnări („Platon și Aristotel sînt prietenii mei. Dar cel mai bun prieten îmi este Adevărul.”).

În 1664, Newton s-a numărat printre studenții bursieri ai colegiului Trinity, un statut care i-ar fi îngăduit să lucreze independent în anul următor, după ce și-ar fi luat diploma de absolvire. Dar a survenit epidemia de ciumă din acel an. Universitatea și-a închis porțile în 1665, iar Newton s-a întors acasă la mama sa, care între timp rămăsese din nou văduvă. Acolo a petrecut doi ani, perioadă în care, așa cum avea să scrie mai târziu, „m-am aflat, mai mult ca oricînd de atunci, într-o excelentă formă intelectuală, propice invențiilor, matematicii și filozofiei”. Și, într-adevăr, pornind de la geometria lui Descartes, Newton a inventat calculul diferențial -aceia ramură a matematicii care furnizează instrumentele necesare pentru calcularea variației de viteză. „Metoda derivatelor” descoperită de Newton a devenit indispensabilă pentru rezolvarea problemelor apărute din nou, pentru prima oară după atîtea secole, o dată cu erodarea fizicii aristoteliene. Tot în această perioadă timpurie, Newton a elaborat, cel puțin într-o formă incipientă, legea gravitației universale și a cercetat natura luminii efectuînd experiențe cu prisme optice. Dar, cu toate că și-a elaborat articolele cu scrupulozitate, a ezitat să-și facă publice descoperirile vreme de cîțiva ani. Fondatorul științei moderne și-a recalculat permanent datele, din motive emoționale, cu siguranță, deși nu într-un totuși clare, și a păstrat multă vreme tăcerea.

Revenind la Trinity în 1667, Newton a fost ales membru al Universității Cambridge. În 1669 a preluat postul lui Isaac Barrow - primul care a intuit geniul lui Newton - ca profesor de matematică. A construit cel dintîi telescop cu reflexie, care a stîrnit o vîlvă considerabilă și datorită căruia, în 1672, a fost ales membru al Societății Regale. Totuși, cînd și-a prezentat articolul intitulat „Noua teorie privind lumina și culorile” în cadrul societății, a fost atacat de celebrul Robert Hooke. Rănit, Newton s-a retras și și-a continuat cercetările într-o izolare completă.

În 1684 Newton a primit vizita marelui astronom și matematician Edmond Halley, cu care a discutat problema mișcării planetelor, de mare importanță în acel moment. Hooke sugerase că dinamica planetară ar putea fi explicată cu ajutorul legii pătratelor inverse, fără să-și poată argumenta afirmația. Răspunsul - anume faptul că planetele se mișcă pe orbite eliptice - fusese practic descoperit de către Newton cu câțiva ani în urmă, cu ajutorul calculului diferențial. El avea să revină asupra acestor probleme, în lucrarea *De motus corporum* în 1684, iar pe parcursul următorilor ani și-a definitivat textul lucrării completându-1, *Philosophiæ naturalis principia mathematica*. În această operă, pornind de la o multitudine de observații, Newton a formulat cele trei legi ale dinamicii și legea gravitației universale, pe care le enunțăm în continuare: Un corp aflat în mișcare se deplasează cu o viteză constantă atâta timp cât asupra lui nu acționează nici o forță; un corp aflat în repaus rămâne în aceeași stare dacă asupra lui nu se exercită nici o forță. Aceasta este legea inerției.

Accelerația unui obiect este direct proporțională cu forța care acționează asupra sa și invers proporțională cu masa obiectului. Aceasta poate fi exprimată printr-o ecuație în care forța este echivalentul masei înmulțit cu accelerația, $F = ma$.

Fiecare acțiune determină o reacție egală și de sens contrar, trivită de legii newtoniene a gravitației, *forța gravitațională dintre două corpuri este proporțională cu produsul maselor și invers proporțională cu pătratul distanței dintre corpurile respective*.

Recomandată de către Edmond Halley în 1687, *Principia* a reprezentat un triumf marcând apogeul carierei științifice a lui Newton și un punct de plecare al revoluției științifice.

În toate acestea Newton a dobândit o mare notorietate cu această lucrare; devenit un simbol viu al noii științe, în continuare evoluția sa a fost dictată de datorie. Începând cu anul 1689, după Revoluția Engleză, a avut o carieră scurtă și lipsită de strălucire în Parlament, în 1696 a fost desemnat ca șef al Monetăriei Regale, pentru ca trei ani mai târziu să devină șeful Monetăriei, post care-i permitea să-și acționeze în justiție pe falșii bani - ceea ce a și făcut cu mare asiduitate. A fost ales președinte al Asociației Regale în 1703 și a păstrat acest post până la moartea sa, survenită la 31 martie 1727. În 1704, după dispariția rivalului său înverșunat Robert Hooke, Newton și-a publicat lucrarea *Opticks*. Între timp, autoritatea crescuse atât de mult încât teoria corpusculară a luminii enunțată de el dominat secolul următor, în pofida câtorva minusuri. A fost primul om de știință înnoobilat în 1705 de către regina Anne. Newton a lăsat în urmă o uriașă comoară de articole nepublicate, care erau peste un milion de cuvinte despre studiul ezoteric și mistic al lui Dumnezeu. Ani în șir a efectuat studii de mare profunzime, făcând expe-

rimente prin care spera, de exemplu, să transforme un metal de bază în mercurul filozofai. Cercetările sale în domeniul alchimiei, care poartă pecetea hărniciei, dar nu și a raționalismului riguros propriu fizicii sale, i-au derutat multă vreme pe biografi. John Maynard Keynes, care a studiat articolele despre alchimie, a ajuns să-l numească pe Newton mai degrabă „magician” decât om de știință - aceasta fiind o etichetare interesantă venită din partea unui economist. S-ar putea ca Newton să fi fost atras de dimensiunea religioasă a alchimiei, așa cum s-a lăsat sedus de țelurile superioare ale acesteia. Gale Christianson, unul dintre biografii săi, a sugerat, de exemplu, că Newton își fixase drept obiectiv o înțelegere globală a sintezei universului.

Viața lui Newton a fost marcată de o serie de conflicte care i-ar putea atrage antipatia contemporanilor noștri. S-a lăsat pradă unor accese de furie violentă și s-a angajat în dispute iraționale cu o serie de personalități de talia lui Leibniz și Hooke. S-ar părea că relația afectivă cea mai puternică a avut-o cu Nicolas Fatio de Duillier, un tânăr admirator, ruperea acestei legături provocându-i o scurtă, dar chinuitoare depresie psihică. Newton nu a fost niciodată căsătorit - însăși apartenența la corpul profesoral de la Cambridge interzicându-i acest lucru - și și-a petrecut viața de adult aproape în totalitate în compania bărbaților. Rîdea arareori, una din aceste împrejurări fiind surprinsă într-o anecdotă emoționantă și plină de tîlc. Cînd un prieten a spus că nu înțelege la ce poate folosi studiul lui Euclid, vestitul matematician grec, Newton a rîs în hohote. După părerea lui Erasmus Darwin, *Newton a explorat în scenele naturii efectul și cauza/Și, fermecat, i-a dezvăluit toate legile latente*. Dar și mai elegant este distihul scris de Alexander Pope la moartea lui Newton și gravat în încăperea unde s-a născut, la Woolsthorpe Manor. *Natura și Legile Naturii stăteau ascunse în Noapte. Dumnezeu a spus, Să fie Newton! și s-a făcut Lumină*.

La moartea sa, Newton a lăsat o adevărată comoară de cercetări în domeniul alchimiei, în opoziție cu descoperirile sale din fizică, ceea ce i-a nedumerit pe oamenii de știință și pe istorici.

CONTELE DE BUFFON

și istoria naturală

1707-1788

1749 a fost publicat primul volum din *l'Histoire naturelle*, scrisă de istoratorul grădinilor regale ale regelui Ludovic al XV-lea, contele es-Louis Leclerc de Buffon. În următoarele patru decenii au mai lumina tiparului patruzeci și trei de alte volume, ultimele opt apărând noarța autorului. Deși nu se baza în general pe cercetări proprii și ea numeroase speculații, *l'Histoire naturelle* i-a adus lui Buffon iele de personalitate centrală în științele biologice. El s-a situat pe newtoniene, elaborînd o concepție despre lume bazată pe cauza-fizică și lipsită de miracole și pe cronologia biblică. Buffon aduce ectivul științei marile teme ale științelor naturale, punînd sub semnul arii cunoștințele unanim acceptate despre o diversitate de subiecte, vîrsta cosmosului pînă la evoluția speciilor animale. Biologie, zoo-geologie, antropologie și cosmogonie - toate se regăsesc în această e de ansamblu a lui Buffon. În plus, el a fost și un mare stilist, iar sa are o considerabilă valoare literară. Maxima sa, repetată adesea - ui este doar o mare aptitudine pentru răbdare" - amintește de ISAAC TON [13].

orges-Louis Leclerc Buffon s-a născut la 7 septembrie 1707, în bard, Burgundia, ca fiu al lui Benjamin François Leclerc și al lui Cristine Marlin. Familia sa făcea parte din noua burghezie prosperă; min Buffon a devenit marchiz de Buffon și de Montbard datorită nirii soției sale și a îndeplinit funcția de consilier al parlamentului ndiei. Georges-Louis și-a început studiile la Dijon, unde nu s-a dis-rin rezultate școlare deosebite, deși era pasionat de matematică. Tatăl fi dorit ca el să se dedice dreptului, dar spre sfîrșitul adolescenței sul lui Buffon s-a îndreptat spre științele naturale.

1730, după ce a fost implicat într-un duel, Buffon își întrerupe studiile și, pentru o vreme, părăsește Franța. Călătorește în Elveția, și Anglia, unde a fost impresionat și influențat de știința britanică.

întorcându-se în Franța la moartea mamei sale, Buffon a aflat cu stupefație că tatăl lui revendica moșia de la Montbard, care ar fi trebuit, de drept, să-i revină lui. Cu toate că Buffon a ieșit victorios din confruntarea juridică ce a urmat, relația cu tatăl său a luat sfârșit, iar cei doi nu și-au mai vorbit niciodată. Acest lucru s-a repercutat favorabil asupra carierei lui Buffon, căci proiectele sale științifice ar fi rămas nefinalizate dacă n-ar fi avut asigurată independența financiară.

La începutul deceniului al patrulea al secolului al XVIII-lea, Buffon a publicat studii despre rezistența la tracțiune a cherestelei folosite la construirea navelor de război și, aplicând teoria probabilităților și calculul diferențial newtonian, a scris un eseu despre loteria franceză. Prestigiul său a crescut și în 1734 a fost ales membru supleant al Academiei Regale (în cele din urmă a devenit membru „plin”). Șase ani mai târziu a devenit membru al Societății Regale Britanice. Dar cel mai important pas înainte în cariera sa datează din 1739, când a fost numit director la Jardin du Roi, care presupunea administrarea muzeelor și a grădinilor regale, precum și a parcului de animale. Acest post i-a permis să pună în aplicare cel mai ambițios proiect al său.

L'Histoire naturelle, generale et particuliere, un imens succes editorial pentru acea epocă, constituie, alături de enciclopedia lui Diderot, o piatră de temelie a gândirii iluministe. În primul volum, *Discours sur la maniere d'etudier et de traiter l'histoire naturelle*, Buffon își exprimă intenția de a cerceta întreaga lume naturală, de la formarea și dezvoltarea pământului până la prezentarea tuturor speciilor de animale care îl populează. Este semnificativ faptul că Buffon a separat istoria naturală de informațiile religioase și a refuzat să recurgă, chiar și atunci când a făcut speculații, la soluții care presupuneau explicații supranaturale sau divine, în această privință, el a mers deliberat pe urmele lui Newton. Excluderea lui Dumnezeu și a gândirii teleologice din istoria naturală constituia un pas necesar pentru o înțelegere științifică a lumii.

Dintre toate subiectele abordate de Buffon, câteva se remarcă și astăzi prin relevanța lor. Menționăm în primul rând definiția pe care a dat-o speciilor animale ca „un grup de ființe care se reproduc între ele”, un criteriu stabilit pe cale experimentală, care se apropie de definiția folosită în biologia evoluționistă din secolul XX. Buffon a fost un oponent al lui CARL LINNAEUS [16], botanistul suedez al cărui sistem de clasificare i se părea artificial. Interesant este faptul că Buffon a ajuns treptat la această teorie a speciilor, renunțând la concepția nominalistă anterioară conform căreia natura ar fi un vast amestec, pe care oamenii îl ordonează prin atașarea unor etichete.

Un alt aspect al gândirii lui Buffon care stârnește și astăzi interes este viziunea sa asupra vârstei pământului și speculațiile sale cosmogonice. După ce mai întâi a avansat cifra de 75 000 de ani, o valoare mult mai

[ecât cea îngăduită de relatările biblice, el a presupus ulterior (con-
nanscriselor sale) că 3 milioane de ani ar fi de fapt vârsta planetei
s. Buffon a elaborat o teorie cosmogonică potrivit căreia pământul
mat pornind de la o stare gazoasă, și a argumentat trecerea printr-o
'Q epoci care l-au adus în starea de astăzi. După părerea lui, viața
ă ar fi apărut înainte de formarea continentelor, resturile fosile
entînd o dovadă în sprijinul acestei afirmații.

i se poate afirma fără putință de tăgadă că Buffon a fost un pre-
al geologiei sau biologiei moderne. Părți importante din opera sa
ează pe observațiile și teoriile altora și nu a avut clarviziunea lui
n în materie de detalii. Dar a efectuat experimente, dintre care unele,
reproduse, demonstrează clar intențiile lui științifice. Influența sa
științei și asupra înțelegerii impactului exercitat de aceasta la nive-
relui public a fost considerabilă. În epoca sa, după cum scrie într-o
ă lucrare zoologul și istoricul Janet Brown, „aproape toate persoanele
ițe îi cunoșteau opera; majoritatea filozofilor și învățaților care se
u de științele naturale erau de părere că Buffon reușise să schițeze
•arul pe care trebuia să-l urmeze știința aceluși secol", într-adevăr,
nța sa este asemănătoare cu cea a lui WILLIAM HERSCHEL [18],
rui observații au fost depășite între timp, dar care a înrîurit traiec-
storică a științei.

iffon s-a însurat la o vîrsta destul de înaintată, în 1752, și a rămas
șaptesprezece ani mai tîrziu. Din căsătoria sa cu nobila
-Franyoise de Saint-Belin au rezultat doi copii, dintre care unul a
ghilotinat. Buffon a murit la 16 aprilie 1788.

LEONHARD EULER

și matematica secolului al XVIII-lea

1707-1783

Opera lui Leonhard Euler încununează succesul fizicii newtoniene și reprezintă înflorirea matematicii ca mijloc de analiză. Astronomia, geometria suprafețelor, optica, electricitatea și magnetismul, artileria și balistica, hidrostatica, iată doar câteva dintre domeniile abordate de Euler. El a conferit o formă modernă legilor lui Newton, metodelor de calcul, trigonometriei și algebrei. A fost unul dintre cei mai prolifici matematicieni din istorie, autor a peste opt sute cincizeci de articole și lucrări. Randalmentul său s-a menținut constant chiar și după ce a orbit, la o vîrstă înaintată, iar după moartea sa Academia din Petersburg a continuat să-i publice articolele vreme de încă o jumătate de secol. Cunoscutele sale *Scrisori către o principesă germană* reprezintă un model de expunere logică și clară și de moralitate burgheză. „Aceasta este, mtr-adevăr, cea mai bună lume posibilă”, scria Euler, „și fiecare lucru din ea contribuie la dobîndirea mîntuirii noastre eterne.”

Născut la Basel, în Elveția, la 15 aprilie 1707, Leonhard Euler a fost fiul Margaretei Brucker și al lui Paul Euler. Tatăl său, un pastor calvinist care studiasse matematica împreună cu Jacob Bernoulli, a fost în măsură să aprecieze talentul matematic al fiului, dar inițial se pare că și-ar fi dorit ca acesta să urmeze teologia. Oricum, aptitudinile lui Leonhard, inclusiv memoria sa prodigioasă, au devenit în curînd evidente, el învățînd algebra încă înainte de a trece pragul adolescenței. La paisprezece ani, în 1720, este admis la Universitatea din Basel, unde studiază medicina, teologia și științele umaniste, obținînd echivalentul diplomei de licență în 1722 și diploma de master în filozofie, un an mai tîrziu. ChJar și după ce a devenit membru al departamentului de teologie al universității, el a consacrat, în continuare, mult timp matematicii, iar în final i s-a dedicat în exclusivitate. Familia Euler era în relații amicale cu familia Bernoulli, iar Leonhard și fiii lui Jean Bernoulli, Daniel și Nicolas, au devenit prieteni apropiați. Ambii frați Bernoulli au ocupat poziții academice în Rusia, la invitația

șei Ecaterina I, și în 1727 l-au invitat pe Euler să li se alăture la
ia de Științe. Inițial, ca urmare a morții împărătesei Ecaterina în
elui an, situația lui Euler a fost neclară; dar în 1730 i s-a încredințat
e profesor de fizică, apoi pe acela de profesor de matematică, trei
tîrziu. În plus, a luat parte la reforma rusească a unităților de
a condus departamentul de geografie și chiar a scris manuale de
tică elementară.

!ată cu publicarea lucrării lui ISAAC NEWTON [13], *Principia*
atica în 1687, posibilitățile matematicii s-au extins considerabil.
'30 ai secolului al XVIII-lea, cu sprijinul lui Bernoulli, Euler a
limbajul matematic și notațiile lui Newton, a introdus cîteva din-
jолurile algebrice cunoscute și a dezvoltat o serie de teoreme în
rie și trigonometrie. Tratatul său din 1736, *Mechanica*, a evidențiat
înfloritor al fizicii newtoniene în reprezentare matematică, confe-
:canicii caracterul universal pe care pînă atunci îl avea mai mult în
iu. În 1741 Euler părăsește Rusia spre a deveni profesor de mate-
la Academia de Științe din Berlin și pentru a-și ocupa locul la
noului rege al Prusiei, Frederick al II-lea (Frederick cel Mare).
uler se bucură de faimă și prosperitate, ajungînd proprietarul unei
Berlin și a unei ferme la marginea orașului. Tratatul său asupra
ilui variațiilor a apărut în 1744, iar lucrarea *Introductio in analysis*
minimam, tipărită în 1748, este o introducere în matematica pură în care
:ratează algebra, teoria ecuațiilor, trigonometria și geometria ana-
Euler a publicat, de asemenea, primele două tratate complete de
infinitezimal: *Institutiones calculi differentialis* în 1755 și *Institu-*
calculi integralis în 1768. Perioada petrecută la Berlin a fost deo-
e fertilă[^], elocvente în acest sens fiind cele aproape două sute șaptezeci
i de lucrări tipărite.

:și Frederick cel Mare a apelat de multe ori la Euler pentru a rezolva
probleme de inginerie sau de finanțe, acesta nu era o figură populară
te. Frederick nu înțelegea nimic din matematică, și în cele din urmă
le lor s-au răcit. Din aceeași perioadă datează *Scrisori către o prin-*
' germană, care cuprinde lecții de științe naturale pentru principesa
halt-Dessau. Această lucrare s-a bucurat de un mare succes la public
)st tradusă și reeditată adesea pe parcursul secolului al XIX-lea.

1766, Euler a acceptat oferta împărătesei Ecaterina cea Mare
-î a Iluminismului, venită la putere în urma cu patru ani -, de a se
ce în Rusia. Primit cu onoruri, el a continuat să lucreze, deși vederea
ise; i-a însărcinat pe fiii săi să îl ajute la transcrierea ecuațiilor lungi
•e memoria lui prodigioasă le reținuse. Nici alte obstacole nu l-au
iicat să lucreze la o vîrstă înaintată. Deși casa i-a ars într-un incen-
lanuscrisele sale au fost salvate; la un moment dat, eforturile medi-
le, a-i reda vederea păreau încununate de succes, dar pînă la urmă a

orbit definitiv. Euler a murit în urma unui atac cerebral pe 18 septembrie 1783, după ce își petrecuse ziua calculînd orbita planetei Uranus care tocmai fusese descoperită de WILLIAM HERSCHEL [18]. Ultimele sale cuvinte, în timp ce se juca cu unul dintre nepoții săi, au fost „Eu mor”. Calvinist convins, Euler citea în fiecare seară cîte un capitol din Biblie numeroasei sale familii. N-a renunțat nici o clipă la concepțiile sale burgheze, arătîndu-se total nereceptiv la ideile revoluționare ale unor gînditori iluminiști ca Voltaire. În 1833, Șir David Brewster scria despre Euler: „în privința obiceiurilor era sobru și temperat, dar în același timp plin de viață și agreabil. Iar caracterul său moral și religios este de admirat.” După moartea primei sale soții, Katharina Gsell, în 1776, cu care a trăit ani mulți și fericiți, Euler și-a revenit curînd și s-a căsătorit cu sora ei vitregă, Salome.

CARL LINNAEUS

și nomenclatorul binomial

1707-1778

plin Iluminism, Carolus Linnaeus, doctor și botanist suedez, a fost de lance al unei mișcări care a condus la taxonomia rațională a naturale. Animalele și plantele sînt denumite și în prezent conform nului binomial creat de Linnaeus și promulgat de studenții lui, dintre unii au parcurs tot globul pentru a colecta și denumi noi specimene, „prințul botaniștilor” poseda aptitudini științifice limitate și nu avea cîrea intelectuală a contelui de Buffon, el a combinat zelul său clator cu o imaginație senzuală, poetică și o remarcabilă luciditate, ine știe cîte ceva despre taxonomia dinainte de Linnaeus”, scrie aful lui, Heinz Goerke, „va recunoaște fără ezitare marea importanță erilor lui sistematice pentru dezvoltarea științelor naturii din secolul tsprezecelea.” Munca lui „marchează o epocă în istoria științei”, arolus Linne, după cum se numea în suedeză, s-a născut pe 23 mai în Raschult, oraș din sudul Suediei. Mama lui se numea Christiana ysonia; tatăl lui, care inițial se chemase Nils Ingemarsson și își luase le de Linne în perioada studiilor clericale, era un pastor pasionat de lărit. La rîndul său, Cari avea să fie cunoscut în scurt timp sub le de Micul Botanist. Nu este de mirare că în copilărie Cari a citit *ria animalium* a lui Aristotel, dar nu a fost un student extraordinar oala de latină, unde s-a înscris în 1717. Unul dintre profesorii lui a ;hiar că, pentru el, cea mai bună carieră ar fi aceea de pietrar. Totuși, ce a intrat sub influența profesorului său de fizică, zădărnîcind nțele tatălui de a-l vedea pastor, Linne a urmat școala de medicină. 27 a început studiul la Universitatea din Lund, transferîndu-se în următor la Universitatea din Uppsala. Acolo s-a împrietenit cu boul Olaf Celsius (și unchiul astronomului care a inventat scara Celsius ășurare a temperaturilor), care l-a încurajat pe Linnaeus - deși, ofi- era student la medicină - să studieze lumea naturală, n 1732, Linnaeus a făcut o expediție în Laponia, dincolo de Cercul Conștient de necesitatea unui sistem de clasificare în lumea natu-

raia, timp de cinci luni a colecționat plante și a descris amănunțit păsări, insecte și alte animale întâlnite acolo. Pe baza studiilor cu privire la mineralele găsite în Laponia, Linnaeus a ținut o amplă prelegere. În 1737 a publicat *Flora lapponica*.

Celebritatea lui Linnaeus datează din anii petrecuți în străinătate, în Olanda. S-a dus acolo ca să-și ia diploma de medic, la cererea părinților Sara-Lisei Moraea, femeia cu care dorea să se căsătorească. Linnaeus a profitat de ocazie pentru a vizita oamenii de știință olandezi importanți. Aceștia s-au arătat impresionați de cunoștințele lui de botanică. În consecință, în 1735 el a publicat o primă și foarte scurtă ediție a cărții sale *Systema naturae*. În următorul sfert de secol, cartea a fost permanent revăzută și adăugită, ajungând de la 15 pagini la 1300 de pagini în 1758. Astfel, într-un scurt pamflet scris de Linnaeus și semnat „Daniel J. Boorstin, un tânăr”, citim următoarea autocaracterizare: „de mare viitor pentru munca lui de o viață și pentru întreaga biologie modernă sistematică”.

În ciuda stilului poetic și a numeroaselor referiri la gândirea religioasă, argumentația lui Linnaeus aparține în esență Iluminismului și epocii descoperirilor. Principala calitate a lucrării lui o constituie claritatea, în *Systema naturae*, Linnaeus distinge mineralele, care au corpuri, dar nu și viață sau senzații, de plante și animale. Plantele au corpuri, trăiesc, dar nu au senzații. Animalele au și senzații, precum și capacitate locomotorie. Omenirea, înzestrată cu intelect, poate să cunoască toate aceste corpuri și să le distingă prin denumire. Linnaeus furnizează un nomenclator care situa fiecare animal sau plantă într-o anumită clasă, ordin, gen, specie și varietate. Cele șase clase de animale, de exemplu, sînt reprezentate de mamifere, păsări, amfibieni, pești, insecte și viermi.

Este ușor de înțeles de ce personalități eminente, cum ar fi Johann Friedrich Gronovius și Isaac Lawson au fost impresionate de excepționala limpezime și de abundența informațiilor furnizate de opera lui Linnaeus, în următorii câțiva ani, cu ajutorul unor finanțatori, acesta a publicat scrieri pe tema fundamentelor botanicii, a diverselor genuri de plante, precum și alte lucrări, în 1739, Linnaeus a primit autorizația de tipar din partea lui Antoine Jussieu, doctor francez, botanist și director al Grădinii regale a Plantelor.

Lui Linnaeus i se atribuie sistemul nomenclatorului binar, care denumește plantele și animalele în funcție de genuri și specii. Astfel, puma se numește *Felis concolor*, pisica domestică *Felis domesticus*, iar leul *Felis leo*. Numele speciei este întrucîtva descriptiv și, deși Linnaeus ținea morțiș să le dea denumiri latinești ori de cîte ori primea specimene noi de la naturaliștii amatori, el aducea omagiul cuvenit descoperitorului. Pentru un gentleman ori pentru un botanist sau zoolog profesionist devenise *de bon-ton* ca Linnaeus să atribuie numele lui unei specii.

Poate cel mai surprinzător aspect al gândirii lui Linnaeus este în-

[ea lui în metafora sexuală. Aceasta datează din primii ani ai laie, de când a prezentat mentorului său, Celsius, o lucrare intitulată "liminarii ale căsătoriei la plante", în care făcea o paralelă între (florii și mire și între pistil și mireasă, în general, Linnaeus a it sistemul reproductiv drept caracteristica distinctivă a sistemu-|le clasificare. Unii dintre termenii preluați din limbile greacă sau conotații sexuale, care se aplică într-o manieră poetică sau jică la mecanismul reproductiv al plantelor. Plantele cu două gru-' stamine, de pildă, constituie clasa *Diadelphia*, care derivă din latinesc „frăție de soți", în prezentarea învelișului exterior al a scris despre caliciu că „ar putea fi privit ca *labia majora* sau it", în timp ce corola era *labia minora*. Deși imaginația lui sexuală Știrbit din reputație, botanistul Samuel Goodenough, reverend, fă- la „obscuritatea minții lui Linnaeus", iar Goethe era îngrijorat (actul exercitat de acest aspect al gândirii lui asupra femeilor și r. Bariera împotriva instruirii femeilor a căzut de mult, dar chiar [tăzi se predă în școli despre Linnaeus, conotația sexuală a nomen-| lui lui este trecută sub tăcere. El este cenzurat din capul locului din ită, pentru că puțini copii din zilele noastre mai cunosc limba la-

ROU UXS&I

STEMA ATUR/E

•R/K.v' :A TRU,
,l<•. i&

ICO TT)* K*«EK> «TTEE.
>&

Linnaeus a devenit faimos datorită sistemului său de clasificare. El era căsătorit cu o femeie dominatoare și nu a avut o viață de familie liniștită, dar la universitate „prelegerile lui erau urmărite de sute de oameni", scrie Grant G. Cannon, „iar călătoriile lui de studiu reprezentau niște parade vesele, cu surle și trâmbițe. La sfârșitul zilei, studenții obișnuiau să se adune în jurul casei lui și să strige un *Vivat scientie! Vivat Linnaeus!*" A fost înno- bilat în 1761. în 1774 a suferit primul din cele câteva atacuri de apoplexie, pe care el le-a descris drept „mesaje ale morții", iar un altul, survenit patru ani mai târziu, avea să-l lase invalid. A murit pe 10 ianuarie 1778 și a fost îngropat în catedrala din Uppsala.

ALBRECHT VON HALLER

și medicina secolului al XVIII-lea

1708-1777

Figura centrală a medicinei secolului al XVIII-lea a fost Albrecht von Haller, medic, fiziolog, botanist și om de litere elvețian. Puternic influențat de ISAAC NEWTON [13], Haller a manifestat o încredere modernă în forța experimentului. În calitate de fondator al conceptului de excitabilitate, Haller este numit uneori întemeietorul neurologiei și, deși a interpretat-o ca pe o manifestare a divinității, nu a considerat această viziune drept o dogmă, ci un principiu care trebuie demonstrat. Excitabilitatea poate fi și astăzi socotită unul dintre principalele semne ale vieții, alături de metabolism, creștere și reproducere; structurile nervoase continuă să fie numite uneori „țesut excitabil”. Prolificitatea lui Haller a devenit legendară - el este autorul a aproximativ douăsprezece mii de articole -, fiind cunoscut, de asemenea, pentru romanele cavalierești cu tentă filozofică, dar mai ales pentru faimosul poem *Die Alpen*, care descrie farmecul vieții pastorale în munții Elveției.

Albrecht von Haller s-a născut în Elveția, la Berna, la 16 octombrie 1707. Părinții săi, Niklaus Emanuel Haller și Anna Măria Engel, s-au stins din viață lăsându-l orfan la o vârstă fragedă. Crescut de o mamă vitregă într-o gospodărie modestă, Haller era un copil firav, dar precoc, mai ales în materie de limbi străine; încă de la vârstă de opt ani scria articole școlare, iar la zece ani a întocmit un dicționar de limba greacă. Și-a început studiile de medicină în 1724, la șaisprezece ani, la Universitatea din Tiibingen, dar un an mai târziu s-a transferat la Universitatea din Leyda, unde și-a desăvârșit educația sub îndrumarea lui Hermann Boerhaave, cel mai cunoscut (și probabil cel mai bogat) medic al vremii, a cărui clientelă provenea din întreaga Europă. Boerhaave a exercitat o puternică influență asupra lui Haller, care a obținut licența în medicină în 1727.

Cariera timpurie a lui Haller reflectă caracterul enciclopedic al domeniilor sale de interes, de la medicină și anatomie, până la botanică. Anatomia, ca direcție de studiu, era slab reprezentată în Universitatea din Leiden, așa încât

a plecat în Anglia și Franța, unde a asistat la operații și la disecții. El a studiat matematica sub îndrumarea lui Jacob Bernoulli, dar n-a avut nici la pasiunea sa pentru botanică. A călătorit în Alpi, unde a făcut o colecție impresionantă de floră elvețiană și a dobândit experiența oștințelor care au stat la baza poemului *Die Alpen*. Apoi a practicat medicina la Berna, pe atunci un canton important al ației Elvețiene, între anii 1729 și 1736, timp în care s-a impus prin ărilor sale în domeniul botanicii și al anatomiei, ceea ce i-a permis să aibă o catedra de medicină, anatomie, chirurgie și botanică la Universitatea din Göttingen, în 1736. Această instituție, recent înființată, i-a lui Haller, de-a lungul următorilor șaptesprezece ani, șansa de a fi una dintre cele mai importante descoperiri ale sale și de a crea o școală de medicină. În 1747 el a publicat *Primaе lineae physiologiae*, o carte de medicină care eclipsa faimoasa lucrare a lui Boerhaave, *Institutiones medicae*, evidențiind cele mai recente descoperiri ale vremii. Lucrarea lui Haller este considerată primul manual de fiziologie modern. Până la moartea sa, a revizuit-o de două ori. Ea mai însemnă o activitate a lui Haller s-a desfășurat, cu o oarecare evenență, după 1753, când a părăsit orașul Göttingen pentru a se muta la Berna. Acolo a lucrat vreme de cinci ani în serviciul civil și a devenit directorul Fabricii de sare din Berna. Sănătatea șubredă, suprasolicarea și conflictele profesionale au determinat această schimbare de adresă. Neașteptată la jumătatea carierei, însă Haller a continuat să dețină funcția de membru al Academiei din Göttingen; el dobândise deja un prestigiu științific și era un corespondent fervent al acesteia. În 1753 a apărut la Göttingen primul volum din opera centrală a lui Haller care i-a consolidat reputația, *Elementa physiologiae corporis humani* („Elemente de fiziologie umană”). Alte șapte volume au văzut lumina zilei în următorul sfert de secol, înglobând realizările lui în domeniul fiziologiei și fiziologiei. Cea mai importantă dintre acestea a fost descrierea funcțiilor organelor cunoscute ale corpului uman, într-o manieră erudită care critica descoperirile înaintașilor. Lucrarea lui Haller nu era atât de valoroasă, cât explicativă, bazată pe ideile newtoniene, inclusiv pe conceptul de conservare al forței. „Oricine scrie o lucrare de fiziologie”, susținea, „trebuie să explice mișcările interne ale organismului animal, le funcțiilor organelor, schimbările de fluide și forțele prin intermediul cărora se desfășoară viața.”

Într-o demonstrație a specificității funcțiilor pe care le îndeplinesc anumite țesuturi nervoase și mușchi, Haller a dezvoltat conceptul de excitabilitate, pe care WILLIAM HARVEY [9] explica circulația sângelui, Haller a demonstrat că inima nu este un simplu mecanism autoreglator. După pare-

rea lui Haller, contracțiile regulate ale acestora survin ca urmare a stimulării mușchilor cardiaci atunci când cavitățile inimii se umplu cu sânge. În continuare, el a demonstrat că funcționarea tuturor părților organismului se bazează pe stimularea lor și a considerat contracțiile musculare ca fiind rezultatul diverselor forțe mecanice sau chimice. Deși Haller nu a descoperit rolul pe care îl joacă nervii, tendința sa de a căuta răspunsuri prin intermediul experimentelor i-a conferit reputația de fondator al neurofiziologiei. El identifica organul animal pe care dorea să-l studieze și îi aplica diverși stimuli. Răspunsul prin durere sau disconfort l-a determinat să descrie acel element ca senzitiv sau „iritabil”, într-o frază celebră, Haller scria că fiziologia este „anatomia însuflețită”. Totuși, el nu a fost un mecanicist în termenii rigizi de cauză și efect. Mai degrabă a aspirat la înțelegerea a ceea ce el considera drept operațiile unice ale „mecanicii animale”. „Excitabilitatea” era o proprietate specifică a animalelor și nu putea fi redusă la cinetică.

Într-adevăr, deși a fost un gânditor iluminist, Haller e departe de a fi un mecanicist, ceea ce îl plasează la o distanță considerabilă de mulți dintre filozofii francezi mai cunoscuți, în apropiere de el, de cealaltă parte a lacului Geneva, trăia filozoful Voltaire, întruchiparea spiritului liberal al epocii. Dar Haller, înclinat către pietate, era „lipsit de orice simț al umorului și extrem de conservator. Gîndea ca un raționalist și credea ca un adevărat creștin”, scria Henry Sigerist. Ca și Newton, Haller considera că legile mișcării au fost încredințate lumii de către Dumnezeu. Astfel că, în ceea ce este socotită una dintre cele mai mari glume bibliografice din toate timpurile, scînteietorul (și uitatul) filozof hedonist Iulian Offray de la Mettrie i-a dedicat lui Haller pamfletul *Omul ca o mașină* - cel mai sigur mod de a-l îndurera.

Era de așteptat ca Haller să se aplece și asupra unui subiect atît de important pentru secolul al XVIII-lea cum a fost embriologia. El s-a angajat într-o dispută complicată cu Caspar Friedrich Wolff, care susținea teoria epigenetică a dezvoltării, în timp ce Haller credea în teoria preformării. Adepții teoriei epigenetice argumentau, de exemplu, că puiul de găină se dezvoltă dintr-un ou fertilizat; cei ai teoriei preformării afirmau că sperma stimulează un ovul care conține deja puiul în miniatură. Această dezbatere a făcut obiectul unui studiu interesant realizat recent de Shirley Roe, potrivit căruia fiecare om este influențat de idei extraștiin-

Boerhave predînd studenților.

fundamentale. Abordarea carteziană, raționalistă a lui Wolff a fost
ă cu neîncredere de Haller, care, din punctul său de vedere, nu putea
ița o teorie ce venea în contradicție cu puternicele lui credințe reli-

Eș. Disputa nu a fost rezolvată, însă, după adoptarea teoriei
preformării, nța lui Haller a împiedicat pentru mulți ani evoluția
embriologiei. sta era în concordanță, observa Roe, cu viziunea mai
generală a lui r asupra științei, „ca o cale ce ducea spre o mai
profundă dragoste și iostință față de Dumnezeu, departe de pericolul
ateismului și al materi-ului". Ecourile disputei se prelungesc pînă în
zilele noastre, elocvente în sens fiind controversile privind avortul și
fetusul uman. Jeși a fost căsătorit de trei ori și a avut opt copii, Haller,
ca și Newton, o personalitate dificilă, dar în ciuda numeroaselor sale
excentricități ucurat de un mare prestigiu. Era un zwinglian convins
(de la Huldreich gli, omologul elvețian al lui Martin Luther) și a fost
chinuit de îndoieli ivința credințelor sale religioase după decesul
primei soții. Avea o re slabă, suferea de 6 afecțiuni a vezicii
urinare, de melancolie și nnie, (Pentru a scăpa de cea din urmă a
devenit dependent de opiu.) La nete a ajuns obez, suferea de gută și
nu se mai putea deplasa pentru a ȝționa specimene. Cu toate acestea,
numai un an înainte de moartea sa, 776, Haller a publicat o vastă
bibliografie care conținea aproximativ zeci și două de mii de lucrări
de medicină, și care era totuși incom-. Și-a găsit liniștea veșnică la
12 decembrie 1777.

WILLIAM HERSCHEL

și descoperirea cerului

1738-1822

La cumpăna dintre secolele al XVIII-lea și al XIX-lea, William Herschel a explorat și a catalogat bolta cerească la fel de sistematic și de meticulos precum procedase CONTELE DE BUFFON [14] cu plantele și animalele și CHARLES LYELL [25] cu formațiunile geologice ale Terrei. Construirea cel mai mare telescop care scruta vreodată cerul, Herschel a ajuns să fie considerat fondatorul astronomiei sidereale, în plus, el a studiat planetele, a descoperit planeta Uranus și doi dintre sateliții acesteia, și a cercetat inelele lui Saturn. Herschel a fost primul savant care a făcut o descriere completă a Căii Lactee, asemuind forma acestei galaxii cu cea a unei chifle discoidale și învolburate. Deși marile lui generalizări poartă pecetea resurselor sale tehnice limitate, Herschel a fost fără doar și poate primul astronom modern.

Friedrik William Herschel s-a născut într-o familie modestă, în electoratul Hanovra, la 15 noiembrie 1738, ca fiu al lui Isaac și al Annei Herschel. După ce a învățat să cînte la vioară și la oboi, el a devenit, alături de tatăl său, membru al fanfarei Gărzii din Hanovra în 1753, după o educație destul de rudimentară, în timpul unei confruntări armate din Războiul de Șapte Ani, la sfatul tatălui său, el a părăsit brusc câmpul de luptă, ceea ce ulterior a alimentat zvonurile conform cărora ar fi un dezerter. De fapt, el nu fusese un soldat în înțelesul obișnuit al cuvîntului. În 1757 el s-a mutat în Anglia (pe atunci aliată cu Frederick cel Mare) împreună cu unul dintre frații săi, Jacob, și a rămas acolo pînă la sfîrșitul vieții, în 1793, cînd a fost naturalizat, și-a luat numele de William, sub care este cunoscut și astăzi.

Înainte de a deveni astronom, Herschel a fost interesat atît de bolta cerească pe timp de noapte, cît și de implicațiile filozofice ale descoperirilor din secolul al XVIII-lea. Întrucît era muzician, nu-i exclus ca armoniile universului să-l fi atras așa cum s-a întîmplat și cu JOHANNES KEPLER [8]. În adolescență, după cum consemnează jurnalele sale, Herschel a petrecut multe nopți privind stelele împreună cu tatăl său, care a fost mentorul și modelul lui.

Herschel și-a consacrat întreaga energie astronomiei abia când a împlinit zece și cinci de ani. După ce a ajuns în Anglia, a predat muzica și a cântat acces câțiva ani buni: în 1766 a devenit organist al Capelei Octagon din Bath. Dar în 1773 a început să construiască și să achiziționeze telescoape și instrumente, și în scurtă vreme și-a transformat întreaga casă în observatoriu. Sora lui, Caroline, de care era deosebit de apropiat, consemnează că, pe când William lustruia o lentilă pentru un telescop, „Am fost chiar ițâ să-l hrănesc ca pe un bebeluș, băgându-i dumicații în gură”. Primul telescop a avut o lungime focală de 1,8 m. În cele din urmă a construit unul care avea doisprezece metri lungime, prea greoi ca să poată constitui un succes real. Începând cu 1774, Herschel și-a consacrat toate nopțile urmării cerului, în 1870 și-a prezentat primele articole la Societatea Regală, iar în 1871 a primit o medalie dedicată munților de pe lună.

La 13 martie 1781, Herschel a observat pe cer o pată luminoasă despre care nu putea spune cu certitudine că ar fi o stea. La început a crezut că este o cometă, dar în timp mișcarea ei lentă pe o traiectorie orbitală i-a făcut să-l convingă că are de-a face cu o planetă. Obiectul era cunoscut de astronomii din antichitate, dar nimeni înainte de Herschel nu-l identificase corect, iar Herschel a fost primul care a descoperit o planetă nouă, după care a fost denumită Uranus, deși inițial el o botezase Georgium Sidus, în onoarea regelui George al III-lea, regele britanic - cel care, în același an, pe Pământ, a pierdut coloniile din America de Nord. În câteva luni, Herschel a fost ales membru al Societății Regale, iar în 1782 monarhul l-a numit astronomul său. Herschel a devenit celebru în toată lumea și, deoarece nu mai era necesar să muncească pentru a-și câștiga existența, pentru el a început o viață extrem de fructuoasă, dedicată cercetării.

Nebuloase spirale.

Amplificarea activității lui Herschel și rezultatele lui prodigioase îi au în rădăcină statutul de fondator al astronomiei stelare. Continuând activitatea de catalogare sistematică, el a publicat listele stelelor duble și multiple în Bath. În același an a inițiat un program eșalonat pe douăzeci de ani, pentru urmărirea și catalogarea nebuloaselor. Și-a publicat primul catalog în 1786, reușind să localizeze circa două mii cinci sute de asemenea obiecte. În ciuda limitelor de ordin tehnic, Herschel a elaborat o primă

versiune a teoriei originii corpurilor cerești. El sugera că stelele, cândva disperate, au fost treptat atrase în grupări de o densitate mai mare în conformitate cu forța de atracție, fenomen ce a condus la formarea rolurilor și nebuloaselor. Ipoteza lui Herschel a fost discutată în manualele de astronomie pe tot parcursul secolului al XIX-lea.

Concomitent cu munca de catalogare a bolții cerești, Herschel a încercat să-i înțeleagă structura de ansamblu, în 1784, el a început să studieze sistematic forma Căii Lactee. Galileo Galilei arătase că aceasta este compusă dintr-un număr uriaș de stele, iar speculațiile anterioare avansau ipoteza că; în întregul ei, Calea Lactee ar putea fi ceva asemănător sistemului solar copernician, orbitând în jurul unui centru. În *On the Constntction of the Heavens* („Despre alcătuirea cerului”), Herschel a oferit o descriere mai mult sau mai puțin corectă a „forme de tocilă” a Căii Lactee, care venea în sprijinul speculațiilor filozofului german Immanuel Kant. Deși inițial el credea că stelele sînt uniform distribuite pe bolta cerească, în cele din urmă a conchis că „aceast imens conglomerat stelar nu este în nici un caz uniform”. Tot mai conștient de complexitatea cerului, Herschel a manifestat o disponibilitate modernă de a-și schimba supozițiile atunci cînd observațiile veneau în contradicție cu acestea.

Cu toate că principalele sale realizări au fost în domeniul astronomiei siderale, Herschel a contribuit și la studiul sistemului solar și la lămurirea naturii radiației stelare. Folosind un micrometru, el a calculat înălțimea munților de pe lună (despre care era sigur că este locuită). De asemenea, a elaborat studii ale planetelor cunoscute: Mercur, Venus, Marte, Jupiter și Saturn, precum și Uranus. Utilizînd sticle colorate pentru a cerceta soarele, Herschel a observat că senzația de căldură nu era corelată cu lumina vizibilă. Aceasta l-a determinat să efectueze experimente cu termometre și prisme și să emită ipoteza corectă a existenței unor unde calorice invizibile în domeniul infraroșu.

Pe parcursul întregii sale cariere, Herschel a fost sprijinit de sora sa, Caroline, care a venit să locuiască împreună cu el în 1772 și, în 1786, s-a mutat tot împreună cu el la Slough, lângă Londra. Ea i-a fost de ajutor în multe privințe, efectuînd calculele dificile și descoperind ea însăși unele nebuloase și opt comete, în 1788, cînd William s-a căsătorit cu Mary Pitt, văduva unuia dintre prietenii săi, Caroline i-a purtat un timp resentimente profunde, dar pînă la urmă s-a văzut nevoită să se mulțumească doar cu o parte din afecțiunea fratelui său. I-a supraviețuit lui William mulți ani, murind în 1848, la vîrsta de nouăzeci și opt de ani. În 1846, regele Prusiei i-a decernat Medalia de Aur pentru merite în domeniul științei.

Lui William Herschel i s-au acordat multe onoruri spre sfîrșitul vieții, inclusiv un titlu de cavaler. Prințul Astronomiei, cum era numit uneori, a murit la vîrsta de optzeci și patru de ani; la 25 august 1822. Singurul său fiu pe care l-a avut cu Mary Pitt a devenit și el un reputat astronom și om de știință, care a continuat opera tatălui său - onorabilul Șir John Herschel.

ANTOINE LAURENT DE LAVOISIER

și revoluția în chimie

1743-1794

Îndatoritorul chimiei moderne a fost Antoine Lavoisier și atât opera, cât arta lui reflectă revoluția în gândire și în viața cotidiană care avea loc în Europa sfârșitului de secol al XVIII-lea. Printre multe alte realizări deosebite, Lavoisier a explicat modul cum se produce combustia datorită oxigenului, a dezvoltat conceptul de element ca substanță de bază și a formulat principiul conservării materiei în reacțiile chimice, în lucrarea *Trăite elementaire de chimie*, el a făcut pentru chimie „ceea ce Newton făcuse pentru fizică în urmă cu un secol, în lucrarea *Principia*”, după cum remarcă James McKie, iar opera sa a stat la baza progresului industriei. Ca și alți ateni ai principalelor discipline științifice, Lavoisier și-a dat seama de importanța analizei cantitative, așa încât a cheltuit mari sume de bani pentru achiziționarea unor instrumente de precizie, în 1793, în zilele tulburi ale Revoluției Franceze, *bonnets rouges* (bonetele roșii) au venit să-l aresteze pe Lavoisier și l-au găsit, conform unei relatări apocrife, efectuând un experiment pe tema respirației și a transpirației asupra unui asistent pe care-l înveli cu totul într-un sac de mătase, având doar o gaură pentru respirație, Lavoisier a fost judecat în timpul Terorii și ghilotinat, el mai tânăr fiu al avocatului Jean-Antoine Lavoisier și al lui Marie-Anne Punctis, Antoine Laurent de Lavoisier s-a născut la 26 august . Mama lui, care provenea dintr-o familie înstărită, a murit în 1746, tânărul a fost crescut în continuare de o mătușă care-l adora, Marie-Anne Punctis. Antoine a copilărit la Paris și, timp de nouă ani, a urmat școala lui Mazarin, renumit pentru cursurile sale de știință. Dar în prealabil diat și dreptul, iar în 1763 a primit o licență în jurisprudență. Pregătirea ridică și-a pus pecetea asupra aptitudinilor sale retorice, care erau foarte remarcabile, și l-a făcut sceptic în privința teoriilor științifice contemporane. În plus, Antoine era înzestrat cu o mare ambiție, Lavoisier a manifestat interes față de știință încă de pe băncile școlii, diat bazele botanicii în Jardin du Roi și, prin 1762, a început să participe la cursurile de chimie ținute de Guillaume-François Rouelle. De

asemenea, a mai studiat și articolele despre chimie din enciclopedia lui Diderot, elaborate sub influența lucrării lui Newton *Principia*. Iar în 1763 Lavoisier l-a însoțit pe geologul Jean-Etienne Guettard, un prieten de familie apropiat, într-o lungă călătorie prin Franța cu misiunea de a cataloga mineralele. Această investigație a resurselor naturale reflectă teama pe care declanșarea revoluției industriale din Anglia a insuflat-o monarhiei franceze, într-adevăr, întreaga carieră a lui Lavoisier este strâns legată de apariția industriei și a capitalismului și de dezintegrarea vechii orânduiri sociale din Franța.

În 1765, Lavoisier a prezentat un raport la Academia Franceză privind natura ghipsului care se folosea pentru prepararea ipsosului de Paris. Un an mai târziu, el a primit o medalie de aur din partea Academiei Franceze pentru contribuția sa teoretică la realizarea celei mai bune modalități de iluminare a străzilor Parisului. Cam tot în această perioadă, și-a câștigat independența materială datorită unei importante moșteniri, și s-a alăturat companiei private de asigurări Fermiers Generaux, care colecta taxele pentru rege. „Fermierii” erau detestați de toată lumea fiind acuzați de abuzuri și corupție și, în pofida vederilor sale liberale, Lavoisier va avea mai târziu de suferit din cauza asocierii cu aceștia. În 1771 s-a căsătorit cu Marie-Anne Pierrette Paulze, o fată de paisprezece ani care în cele din urmă a devenit asistenta lui de laborator și ilustratoarea cărților sale, precum și traducătoarea articolelor redactate de oamenii de știință englezi. Ei au avut o căsnicie fericită, deși nu fuseseră binecuvântați cu copii, și s-au făcut remarcați în societatea intelectuală din Franța. Pictorul Jacques Louis David le-a făcut un portret celebru.

Lavoisier a fost oficial admis în Academia Franceză în anul 1768 și în următoarele două decenii a efectuat numeroase studii privind o varietate de probleme, printre care problema falsificării produselor alimentare, natura magnetismului animal și starea închisorilor din Franța. Felul cum acționează vopselele, cum ruginesc metalele, cum poate fi păstrată apa la bordul navelor plecate în expediții de lungă durată și cum poate fi ameliorată fabricarea sticlei sînt doar cîteva din subiectele celor aproximativ două sute de rapoarte întocmite de Lavoisier pe parcursul următorului sfert de secol. În 1775, cînd a fost numit la Comisia prafului de pușcă, el s-a mutat în incinta Arsenalului, în apropierea Bastiliei, amenajîndu-și acolo un laborator performant.

Amploarea geniului științific al lui Lavoisier și puternica sa implicare în istoria societății reies pregnant din studiile sale practice, cum ar fi, de exemplu, potabilitatea apei Parisului, în momentul în care i s-a cerut să verifice dacă apa adusă în Paris printr-un canal deschis avea o puritate acceptabilă, Lavoisier a analizat-o prin evaporare și prin examinarea conținutului solid al reziduurilor obținute. Dar procedînd astfel, el și-a dat seama că apa conținea impurități și astfel a supus atenției teoria conform căreia apa putea fi pur și simplu „transmutată” în pămînt. În 1772 Lavoisier

-a că întreaga materie are trei stări posibile: solidă, lichidă și gazoasă, lăd importanța stării gazoase, care presupunea conservarea materiei acțiunile chimice, Lavoisier a intrat în posesia unei redutabile probe tice.

Jele mai semnificative realizări ale lui Lavoisier s-au concretizat într-o înțelegere a combustiei, ceea ce a avut drept consecință descoperirea :nului. în secolul al XVII-lea, *flogisticul*, o substanță teoretică, fusese ;at pentru explicarea arderii substanțelor, iar mai târziu avea să fie cat în diferite reacții chimice. Se spunea că toate substanțele inflama-;onțin flogistic, pe care îl elimină în fumul și flăcările din timpul ii. Despre mangal, de exemplu, se afirma că este compus mai ales ogistic, care era atribuit minereului în timpul topirii. Dovezile contrarii, cum ar fi faptul că metalele cîștigă în greutate (prin oxidare) i cînd ard, erau ignorate sau li se dădea o explicație ambiguă, upă experiențe cu sulf, fosfor și alte substanțe chimice, în 1772, n memoriu adresat Academiei Franceze pentru stabilirea priorității, sier a elaborat o nouă ipoteză:

Combustia nu presupune eliminarea ticului, ci, mai degrabă, lucrurile care ard absorb și au nevoie de aer. •a întru totul corect, dar Lavoisier se simțea în măsură să analizeze ațele cercetărilor ample pe care alți chimiști (în special cei britanici) ctuaseră deja în privința diferitelor tipuri de „aer”. Ei descoperiseră ante pe care astăzi le cunoaștem sub denumirile de monoxid de car-izot și clorură de hidrogen. Așa cum scria în 1773, Lavoisier intenționa)ete

experiențele anterioare „cu scopul de a face legătura dintre țintele noastre despre aerul care intră în combustie sau este eliberat tre substanțe cu celelalte cunoștințe dobîndite, pentru ca în final să i elabora o teorie”, în 1774, rezultatele acestor cercetări au fost ;ate în lucrarea *Opuscules physiques et chimiques*. avoisier a ajuns

la oxigen în 1778, după alți patru ani de cercetări, id de la rezultatele activității lui Joseph Priestley, care recunoscuse etățile speciale ale „aerului deflogisticat”, produs prin încălzirea calxu-mercur.

în vreme ce Priestley a continuat să susțină teoria flogisticului, sier a reușit să identifice „partea cea mai sănătoasă și mai pură a aeru-i anume oxigenul”. Contextul cercetării lui Lavoisier era interpretarea iții, așa încît el a atribuit substanței oxigen semnificația „care formează

Deși era mai degrabă o eroare de nume, denumirea a rămas. Mai tant este faptul că Lavoisier a observat că oxigenul reacționează cu :le pentru a forma oxizii și cu nemetalele pentru a forma acizii. Rugi-netalelor, putrefacția materiei animale și vegetale și arderea lemnului

Jvoisier nu a recunoscut la justa lor valoare meritele lui Priestley în privința desco-axigenului. Dar nici acest fapt, nici preocuparea pentru stabilirea priorității, nici cu privire la descoperirea apei nu ar trebui să lase impresia unui savant solitar și K realizările altora. Frederic Lawrence Holmes a subliniat că „succesul lui Lavoisier braț în bună măsură capacității sale de a se angaja în colaborări creatoare”. Unul laboratorii săi celebri a fost PIERRE SIMON DE LAPLACE [21].

sînt toate exemple ale oxidării. Și, după cum a-demonstrat Lavoisier, combustia este un proces chimic fundamental în respirație, în care oxigenul din aer este absorbit, în vreme ce dioxidul de carbon este eliminat.

Lui Lavoisier i se mai atribuie uneori și meritul de a fi descoperit compoziția apei. Prioritatea pentru această descoperire este disputată între britanicii Joseph Priestley, Henry Cavendish și James Watt - care observaseră că oxigenul și hidrogenul se puteau transforma într-un fel de rouă atunci cînd îi unea o scînteie electrică. Rouă părea a fi - și chiar era - apă. Lavoisier a fost primul care a identificat corect elementele ei componente.

Așa cum reiese din datele prezentate mai sus, Lavoisier a avut un program măreț, foarte ambițios, izvorînd din convingerea că descoperirile sale contribuie la întemeierea unui domeniu nou al științei. El și-a dat seama de importanța retoricii și, pentru a-și atinge scopurile, a înființat o revistă, *Annales de Chimique*, care continuă să fie publicată și astăzi. În lucrarea *Methode de nomenclature chimique*, publicată în 1787, el a creat sistemul de denumire a substanțelor chimice care amintește de proprietățile sau componentele lor cele mai importante, și a elaborat un sistem de simboluri, în pofida opoziției inițiale din partea savanților britanici și germani, sistemul a supraviețuit, cu mici modificări, pînă în prezent.

În 1789, lucrarea *Trăite elementaire de chimie* a stabilit principiile de bază și o teorie despre formarea compușilor chimici din elemente. Postularea de către Lavoisier a conservării materiei în timpul reacțiilor chimice face din acest tratat o lucrare științifică modernă, după cum s-a dovedit viziunea lui despre știință: „Nu trebuie să avem încredere decît în fapte. Acestea ne sînt prezentate de către Natură și nu ne pot înșela, în orice situație trebuie să ne supunem raționamentele testului experimentelor...” în același timp, Lavoisier și-a dat seama de caracterul perfectibil al instrumentelor și tehnicilor folosite. Astfel, el nu a susținut că elementele sale ar fi substanțe simple pentru eternitate, ci doar că acestea nu pot fi descompuse mai departe „la nivelul actual al cunoștințelor de care dispunem”!

Dacă nu ar fi izbucnit Revoluția Franceză, Lavoisier și-ar fi completat tratatul, care este o lucrare scurtă și ușor de citit. Figură marcantă a Iluminismului, care inițial a susținut țelurile Revoluției, el a profitat totuși de pe urma vechiului regim în calitate de *fermier general* și, în plus, în timpul terorii din 1793, dușmanul lui, Jean-Paul Marat, a preluat pentru scurt timp puterea. Lavoisier a fost arestat în același an și judecat în primăvara anului următor, împreună cu alți treizeci de fermieri percepitori de taxe. I s-a stabilit vinovăția și, în momentul în care au fost invocate realizările sale științifice, judecătorul Coffinhal (ulterior el însuși executat) se pare că ar fi replicat: „Republica nu are nevoie de savanți”. Această remarcă, după cum afirmă George B. Kauffman, este apocrifă. Dar după ghilotinarea lui Antoine Lavoisier la 8 mai 1794, matematicianul Joseph Louis de Lagrange a spus într-adevăr: „Tăierea aceluia cap a durat doar o clipită, dar nici într-o sută de ani nu va apărea un altul la fel”.

JEAN-BAPTISTE LAMARCK

și fundamentele biologiei

1744-1829

urnele lui Jean-Baptiste Lamarck a fost mult timp asociat cu teoria în care trăsăturile dobândite pot fi moștenite. De pildă, e posibil ca un nist să le transmită copiilor dexteritatea manuală dobândită de el prin antrenament. Această teorie a fost discreditată de mult timp, iar reputația lui Lamarck a avut de suferit, mai ales în Statele Unite și Anglia. Abia recent de biologie au început să aprecieze corect contribuțiile lui științifice, Lamarck, care a murit orb și sărac, este de fapt una dintre marile înalități din istoria biologiei. El rămâne fondatorul acestei științe, în anticipația lui CHARLES DARWIN [27] și a asocierii numelui său cu [rădăcina ideologică al teoriilor lui. Respingând ideea de specii fixe, Lamarck a exercitat o puternică influență asupra gândirii evoluționiste, devenind o autoritate incontestabilă pentru geologul CHARLES LYELL [25]. de dorit", scrie Loren Eiseley, în *Secolul lui Darwin*, pentru a echilibra balanța, „ca Darwin și Huxley... să fi fost puțin mai generoși cu un om ale cărui oase s-au pierdut în cimitirele pentru săraci ale Parisului".

^an-Baptiste Pierre Antoine de Monet Lamarck s-a născut pe 1 august 1744 în Bylandine-le-Petit, un conac de pe Somme, tatăl lui fiind în domeniul. Prin 1755, la 11 ani, a fost trimis la școala iezuită, pentru a îmbrățișa cariera de preot. Dar el a preferat aventura. La 16 ani, a fost înarmat la Bergen-op-Zoom, a luptat în Războiul de 7 ani, în care pare că s-a achitat bine de îndatoriri, primind și o distincție pentru serviciu. A rămas în armată și după sfârșitul războiului, până în 1768.

Începând cu 1769, Lamarck a studiat medicina la Paris, lucrând conștient la o bancă. Era interesat și de noile descoperiri din chimie și fizică, dar cea mai importantă activitate din prima parte a carierei sale să fie o clasificare a plantelor, publicată sub numele de *Flore tise* în 1778. Lamarck a elaborat o metodă de clasificare a plantelor care a fost foarte eficientă, ceea ce a permis identificarea lor rapidă. Cartea a fost urcată de un succes imediat, iar Lamarck a devenit în scurt timp membru al Academiei de Științe, la vârsta de numai 35 de ani.

cu sprijinul lui BUFFON [14], eminența cenușie a istoriei naturale, a rămas, dar încă activ, Lamarck a devenit botanistul regelui Ludovic al

XVI-lea și, ulterior, în 1781, conservatorul herbarium-ului din Grădinile Regale. Această instituție și-a redeschis porțile după Revoluția Franceză sub numele de Muzeu de Istorie Naturală, iar Lamarck a fost numit profesor de zoologie al instituției. I s-a încredințat misiunea de a organiza colecțiile ordinelor pe care CARL LINNAEUS [16] le clasificase în *insecte* și *viermi*. Pentru aceste animale, Lamarck a creat un termen folosit și în prezent, numindu-le nevertebrate. La sfârșitul secolului, el a publicat câteva cărți care se bazau pe propriile lui cercetări, între care *Systeme des animaux sans vertebres*, în 1801, și *Philosophie zoologique*, în 1809. Colosala lui *Histoire naturelle des animaux sans vertebres* a văzut lumina tiparului între 1815 și 1822 și reprezintă încununarea muncii lui.

În clasificarea nevertebratelor, Lamarck a descris numeroase specii, cu o mare precizie. Nu i-au scăpat nici implicațiile filozofice ale taxonomiei. El a remarcat variabilitatea speciilor, precum și caracterul unitar al ființelor însușite. Lamarck pare să fi avansat ideea că trebuie făcută o distincție clară între organic și anorganic. Aceste clasificări de bază i-au permis să vadă complexele lumi ale plantelor și animalelor ca pe un tot unitar, de o diversitate tot mai mare. Mult înaintea lui Darwin, Lamarck a recunoscut că procesul evoluției presupune perioade îndelungate de timp și că noțiunea de stabilitate derivă de fapt din rata foarte mică a schimbării, în sfârșit, Lamarck a formulat patru legi care guvernează organizarea și dezvoltarea animalelor. Acestea înglobau ideea lui de secol XVIII potrivit căreia speciile tind spre perfecțiune, există o relație între importanța organului și gradul de folosire (sau nefolosire) și, ceea ce e cu adevărat remarcabil, animalele voi transmite urmașilor toate schimbările structurale, în plus, Lamarck vedea dorința ca un principiu activ al evoluției.

Legile lui Lamarck s-au dovedit neviabile. Dar trebuie consemnat faptul că unele ipoteze, cum ar fi teoria sa asupra eredității caracteristicilor dobândite, erau virtual inevitabile. După abandonarea ideii de imuabilitate a speciilor, era clar că adaptarea unei specii la mediul ei trebuia să fie explicată cumva. Să luăm un exemplu celebru: *cum* au căpătat girafele un gât atât de lung? Ideile lui Lamarck au ajuns doar treptat să contrazică ipoteza darwinistă a evoluției prin selecție naturală și teoria ulterioară a apariției speciilor prin mutații. Mai mult, teoria lui Lamarck putea să fie și a fost testată. Pentru a o combate, cercetătorii au falsificat probele - au schimbat ovarele găinilor negre și albe, au examinat petele de pe aripile unor întregi generații de molii, au studiat salamandrele pătate și fluturii de varză și au chinuit șobolanii. Nimic nu a confirmat ideea că o caracteristică dobândită ar fi transmisibilă.

Lamarck a continuat să lucreze până la sfârșitul vieții, deși a căzut în dizgrația celor mai autorizate personalități științifice și a fost criticat de baronul Cuvier, care respingea ideea de transmutație a speciilor, fiind mai degrabă adeptul teoriei catastrofice decât al concepției evoluționiste. Deși la bătrânețe a orbit, „și-a continuat munca”, scrie Charles Bocquet, „cu un curaj fără egal, până la sfârșitul vieții. A murit la Paris, neînțeleș de unii, uitat de alții”. Atunci când a venit sfârșitul, pe 18 decembrie 1829, multe din hîrțile lui au fost vîndute pentru a se acoperi costul înmormîntării.

PIERRE SIMON DE LAPLACE

și mecanica newtoniană

1749-1827

Aplicarea matematicii la problemele fizicii a devenit o sarcină prioritară secol după dispariția lui ISAAC NEWTON [13]. Opera lui a crescut ploare și complexitate datorită eforturilor unei pleiade de matematici-trăluciți, printre care trebuie menționat în primul rând francezul Pierre de Laplace. Având în vedere contribuția sa esențială la dezvoltarea nicii cosmice, ipoteza lui Laplace privind originea sistemului solar este azi citată printre precursorii teoriei „găurilor negre”. S-a remarcat ca sonalitate puternică, inițiator al așa-numitei școli laplaciene, și a exer-o influență imediată considerabilă. „Epoca lui Laplace a fost martora irii definitive a disciplinei fizicii matematice”, scrie Robert Fox, „prin rea extrem de eficientă a tehnicilor matematicii în elaborarea teoriilor Iterior puteau fi supuse verificării experimentale.” Morris Kline îl ște pe Laplace, pur și simplu, „cel mai mare om de știință de la secolului al XVIII-lea și începutul secolului al XIX-lea”. u al unui fermier cu o situație materială modestă, Laplace s-a născut martie 1749 la Beaumont-en-Auge, în Calvados, regiune renumită brînzeturile de Camembert și rachiul de mere. Unul dintre unchii n preot, și-a dat seama de talentul excepțional al lui Laplace pentru atici pe cînd acesta era elev la o școală militară din localitate. La ezece ani a început studiile la Universitatea din Caen. Doi ani mai a plecat la Paris pentru a face cunoștință cu marele filozof și mate-an Jean Le Rond d'Alembert. Văzînd că nu este primit, în ciuda ilor de recomandare, el i-a atras pînă la urmă atenția lui d'Alembert ndu-i un eseu despre principiile mecanicii. D'Alembert și-a dat seama t de geniul lui Laplace și în scurt timp i-a găsit un post de profesor tematică la *Ecole Militaire*.

1773, citind un articol în fața Academiei de Științe, Laplace a t stabilitatea sistemului solar. Deși Newton reușise să deducă mate-legile mișcării planetare, formulate anterior de JOHANNES R [8], mai trebuia rezolvate unele probleme. Orbitele planetelor în

jurul Soarelui sînt eliptice, dar ele nu rămîn neschimbate de la un an la altul. Stabilitatea cosmosului și chiar a legii gravitației a fost pusă la îndoială în diferite momente de personalități eminente precum Leibniz și LEONHARD EULER [15]. Laplace a demonstrat că perturbațiile dintre planete nu le-ar putea modifica distanțele față de Soare nici după perioade de mii de ani. Chiar dacă această teorie a fost modificată în ultimele două secole, John North comentează că „scheletul acestei analize rămîne, ca o remarcabilă mărturie a realizărilor urmașilor lui Newton în secolul care a urmat după dispariția sa”.

Într-adevăr, un deceniu mai tîrziu după analiza sa inițială din 1783, Laplace, împreună cu matematicianul Joseph Lagrange, a scris un noian de articole despre mișcarea planetară. Cei doi au lămurit discrepanțele observate la mișcările orbitale ale lui Jupiter și Saturn, au demonstrat că accelerația lunii *variază* în funcție de orbita pămîntului și au introdus o nouă metodă de calcul infinitesimal pentru descoperirea mișcării corpurilor cerești, în 1784, în lucrarea *Theorie du mouvement et de la figure elliptique des planetes*, Laplace a introdus și o nouă metodă de calcul pentru orbitele planetare, datorită căreia a crescut precizia tabelelor astronomice. Mai mult decît atît, în 1785 a formulat minunatele ecuații de cîmp în armonice sferice, care îi poartă numele și care și-au găsit aplicația în descrierea unui mare număr de fenomene, inclusiv gravitația, propagarea sunetului, lumina, căldura, apa, electricitatea și magnetismul.

Între anii 1780 și 1790 Laplace a elaborat și o cosmologie. El sugera că planetele au luat naștere mai întîi prin desprinderea din Soare a unor inele succesive de materie gazoasă, care au devenit apoi sfere solide. Ipoteza lui Laplace, sau ipoteza nebuloaselor, avea un caracter newtonian rezonabil. A fost un element important în cărțile de astronomie din secolul al XIX-lea și rămîne și astăzi unul dintre aspectele unei ipoteze mai cuprinzătoare. Chiar și mai impresionantă, din perspectiva capacității de previziune, este sugestia lui Laplace conform căreia „forța de atracție a unui corp ceresc poate fi atît de mare încît lumina să nu rămînă în interiorul acestuia”. Deși nu a fost singurul adept al unei asemenea idei, care se bazează pe teoria corpusculară a luminii susținută de Newton, această anticipare a teoriei contemporane a „găurilor negre” este impresionantă. Laplace a inclus-o în primele ediții ale accesibilului său text *Exposition du systeme du monde*, publicată pentru prima oară în 1796. Din motive necunoscute, Laplace a omis această ipoteză la revizuirea finală a lucrării.

În 1799, Laplace a început să publice *Mecanique celeste*, care a apărut în cinci tomuri voluminoase pe parcursul următorului sfert de secol. Această operă i-a consolidat reputația, în pofida complexității ei matematice, începînd cu anul 1829, un căpitan de marină american, în același timp statistician și astronom, Nathaniel Bowditch, a tradus și a adnotat primele patru volume. Lui Laplace îi plăcea să-și scurteze explicațiile scriind:

„e ușor de văzut că...” Bowditch a spus că n-a întâlnit nicăieri expresie „fără să fiu sigur că am în față ore de muncă pentru a umple lacuna”, aplece a mai întreprins un important studiu al probabilităților, punând *Theorie analytique des probabilités* în 1812, după mulți ani de î. Pe scurt, el a prezentat o analiză precisă din punct de vedere matematic a ideii potrivit căreia probabilitatea este raportul dintre numărul evenimentelor favorabile și al celor posibile, și a aplicat-o la problemele economice. Tot el a mai introdus și noțiunea de corelație, care va fi tratată ulterior în lucrările lui Francis Galton. Deși CHRISTIAAN HUYGENS [fusesse primul care abordase subiectul în secolul al XVII-lea, iar alți matematicieni au contribuit la înțelegerea frecvenței evenimentelor, teoria probabilității a fost desăvârșită de Laplace. prietenul și colaboratorul său ANTOINE LAVOISIER Laplace nu a avut de suferit din cauza Revoluției franceze, în timpul ei, el a contribuit la introducerea sistemului metric și a organizat *Polytechnique* și *Ecole Normale*, în seara reacționar al lui Thermidor, prezidat Comisia celor Cinci Sute, care a întocmit un raport asupra științei. Ulterior s-a făcut remarcat de Napoleon, care, în momentul când a ajuns la putere în urma loviturii de stat de la 18 Brumaire (1799), l-a numit pe Laplace ministru de Interne. Această măsură a fost total neinspirată, Laplace menținându-se pe post exact șase săptămâni. Ca o consolare pentru demiterea sa, i-a fost oferit un loc în Academie unde nu s-a remarcat prin nici o inițiativă. Cu toate acestea, Laplace a continuat ascendența în comunitatea științifică franceză, pe care a influențat-o în primul sfert de secol XIX. A devenit un venerabil om de stat în fruntea unui grup de savanți tineri, dar importanți, precum naturalistul Alexander von Humboldt și chimistul Joseph Gay-Lussac. În politică, Laplace a fost singurul care a votat abdicarea lui Napoleon în 1814; în timpul restaurației monarhiste care a urmat, a devenit un personaj de o mare note. Dacă Napoleon îi conferise titlul de conte, Ludovic al XVIII-lea ut marchiz. În felul acesta, ca o dovadă a lipsei sale de consecvență erie de opțiuni politice, Laplace și-a încheiat viața ca ultraregalist. Laplace s-a căsătorit cu Charlotte de Courty de Romange în 1788, și Ji soți au avut doi copii. Multe documente originale legate de viața lui Laplace pierdute, astfel încât golurile biografice au fost completate de minele documente au ars în incendiul care a cuprins castelul unuia din urmașii săi, iar altele au căzut pradă flăcărilor în timpul bombardării Caen de către Aliați pe parcursul celui de-al doilea război mondial. Laplace a murit la 5 martie 1827, în locuința sa din apropierea Parisu-Arcueil. Ultimele sale cuvinte sînt celebre, deși părerile referitoare la însemnătatea lor sînt împărțite: „Ceea ce știm este insignifiant; ceea ce nu știm este imens” reprezintă una dintre versiuni, cealaltă fiind: „Omul știe doar niște fantome”. După toate probabilitățile, una dintre ele spunde realității.

JOHN DALTON

și teoria atomului

1766-1844

La sfârșitul secolului al XVIII-lea, ANTOINE LAURENT DE LAVOISIER [19] clarificase conceptul de element, iar chimia se desprindea definitiv de trecutul ei alchimist. Experimentele demonstau limpede că diversele elemente cunoscute - oxigenul, carbonul, hidrogenul, mai puțin de o duzină în total - se combinau în proporții definite și constante. Dar modelul fizic din spatele acestui fenomen a fost înțeles abia atunci când, în 1803, John Dalton a sugerat că elementele însele sînt alcătuite din atomi - „particule solide, masive, tari, impenetrabile, dar care se pot mișca”. Deși descris de biografia sa din secolul al XIX-lea drept un geniu autodidact, John Dalton nu este considerat un experimentator formidabil; baza lui teoretică era mai degrabă rigidă, iar teoria sa nu a dat roade. Dar a fost un îndrăgît om de știință englez, iar munca lui a reprezentat un progres important și a vestit fizica modernă, fiind „o punte între datele experimentale și ipotezele atomice”, după cum scrie istoricul științei William H. Brock.

John Dalton s-a născut pe 5 sau 6 septembrie 1766 în Eaglesfield, un satuc de lîngă Cockermouth, în comitatul Cumberland din Anglia. Tatăl lui, Joseph Dalton, era de meserie țesător și făcea parte din secta quakerilor, iar mama provenea dintr-o familie prosperă. El a urmat cursurile școlii locale, iar la vîrsta de 12 ani, cînd institutorul a demisionat, tînărul Dalton a început să predea în locul lui. Elihu Robinson, un quaker local bogat și instruit, în același timp mda îndepărtată, a încurajat pasiunea tînărului John pentru știință.

În 1781, la vîrsta de 15 ani, Dalton s-a mutat la Kendall, unde a predat la o școală cu internat timp de doisprezece ani. În această perioadă a studiat matematica și științele naturale cu John Gough, un filozof orb, dar foarte plin de viață și elocvent, imortalizat de William Wordsworth în poemul „Excursie” („Și-acuma parcă-l văd/Cu ochi mișcîndu-se sub geana deasă”), încurajat de Gough și de clima capricioasă a zonei rurale englezești, Dalton a înregistrat vremea din 1787 și pînă în preajma morții sale; prima lui lucrare, publicată în 1793, s-a numit *Observații meteo-*

și eseuri. Probabil că observațiile asupra vremii schimbătoare nu au egătură cu teoria atomică pe care a elaborat-o ulterior. De pildă, își nchipui că vaporii de apă nu se amestecă cu aerul, ci se dispersează icule în atmosferă pentru a condensa în nor și a reveni pe pământ rmă de precipitații. 1793, Dalton a acceptat un post la New College din Manchester, un

plină dezvoltare, care devenea focarul revoluției industriale. La ester s-a alăturat Societății Literare și Filozofice, un cerc științific de important, care i-a oferit un mediu propice pentru a-și continua în 1794, el a publicat primul studiu serios pe tema percepției

a culorilor - mult timp numită *daltonism* - o boală de care sufe-el, și fratele său. În 1799, Dalton a renunțat la îndatoririle de r la New College și a început să se întrețină din lecțiile private pe dădea copiilor proveniți din clasa mijlocie în ascensiune din ;ster. Se pare că avea vocație de profesor. A publicat *Elemente de ică engleză* în 1801, chiar înainte să-și înceapă cariera științifică -zisă.

ton a prezentat pentru prima oară în detaliu teoria sa asupra ato-i 1803, în cadrul unei prelegeri. Teoria se baza pe studiul proprie-jazelor, de care se ocupaseră mult oamenii de știință ai secolului Elementele care se combină pentru a forma diverse gaze, spunea

sînt constituite din particule atomice mici, indestructibile, de specifice și care reprezintă fiecare un element diferit, în anumite elementele se combină și creează ceea ce numea el „atomi i”. Astfel, apa, după cum a descoperit Lavoisier, era un atom compus a 12 părți hidrogen și vreo 87 părți oxigen, un raport de aproxi-71. Dalton a sugerat că raportul acesta se datorează greutateii lor

diferite. Hidrogenul fiind cel mai ușor dintre gazele cunoscute, ji-a acordat masa 1; în consecință, oxigenul căpăta masa 7. ton și-a continuat cercetările și a stabilit masa atomică relativă a elementelor cunoscute. Astfel, el spera să umple numeroasele la-i literatura experimentală din domeniul chimiei. Deși teoria atomi-ulată de el era doar un scurt capitol din cartea sa *Noul sistem al i chimice*, publicată în 1808, aceasta avea să fie curînd recunoscu-0 contribuție substanțială.

icii științei sînt de mult timp reticenți în privința valorii teoriei lui ilton. Deși influența lui s-a făcut simțită în chimie, atomii au fost 1 un anume scepticism aproape pe tot parcursul secolului al XIX-lea,

pentru că „atomul compus” al lui Dalton nu era identic cu con-Iterior de moleculă. Dalton presupunea că se pot lega doar tipuri de atomi. Concepția aceasta a avut un anume impact, dar era Atomii aceluiasi element se pot combina, creînd molecule simple; culele simple se pot combina, formînd molecule complexe, încă

din 1811, Amedeo Avogadro a propus o asemenea teorie și a sugerat că volume egale de gaze trebuie să conțină același număr de molecule la aceeași presiune și temperatură. Acest lucru avea drept consecință faptul că într-o moleculă de apă se găsesc doi atomi de hidrogen și unul de oxigen. Dar legea lui Avogadro nu a fost recunoscută decât prin anii 1860; abia după aceea conceptul de moleculă s-a impus cu adevărat.

După 1810, Dalton nu a mai conceput nici o lucrare importantă, dar a continuat să efectueze experimente, să scrie și să-și revadă lucrarea. De asemenea, a funcționat ca profesor, fiind recunoscut ca o personalitate importantă a lumii științifice, în 1817 a devenit președinte al Societății Literare și Filozofice din Manchester, post pe care l-a deținut până la moarte. În 1822 a fost ales membru al Societății Regale, iar în același an a făcut o călătorie în Franța, unde s-a întâlnit cu importanți oameni de știință. În 1826, el a primit Medalia Regală „pentru promovarea obiectivelor și progresului științei prin stimularea unei competiții loiale între filozofi”. : în ultimii ani de viață, Dalton nu a ținut pasul cu progresele înregistrate în chimie, iar în 1830 facultățile lui intelectuale erau în declin, își crease propriul sistem pictografic de simboluri chimice și nu s-a împăcat niciodată cu sistemul mult mai simplu și mai eficient introdus de Jacob Berzelius. Mai mult, într-o înfierbântată discuție pe tema sistemului avansat în 1837 de Berzelius, Dalton s-a înfuriat și a suferit primul dintre cele două atacuri cerebrale care i-au zdruncinat sănătatea. Pe 27 iulie 1844, un servitor l-a găsit căzut de-a latul patului, cu capul pe podea. Dalton era un erou al științei engleze și britanice, iar la corpul lui neînsuflețit depus la Primăria din Manchester au venit să-și prezinte omagiile circa 40 000 de persoane. Nu s-a căsătorit niciodată, probabil nu fiindcă nu și-ar fi dorit, ci mai degrabă pentru că abia la vârsta mijlocie a căpătat independența financiară necesară.

Importanța teoriei atomice nu trebuie subestimată nici astăzi. Biograful lui Dalton, Frank Greenaway, scrie: „[datorită ei] am creat noi materiale, noi surse de energie, am învins o serie de boli și am început să descifrăm mecanismele vieții”. El adaugă că John Dalton „nu a fost în totalitate creatorul acestui dar oferit omenirii, însă poate fi considerat purtătorul darului care a venit de departe ca să ajungă până la el”, de la vechea filozofie greacă, transformat apoi în atomul științei secolului al XIX-lea.

CARL GAUSS

și geniul matematic

1777-1855

dintre cei mai mari matematicieni din istorie, Carl Gauss s-a at prin contribuții fundamentale în teoria numerelor și geometrie, în lități și statistică, ca și prin descoperiri majore în astronomie și nagnetism. De asemenea, a inovat cartografia și topografia, iar una nvențiile sale a fost o versiune timpurie a telegrafului. Una dintre ile sale notabile este anticiparea geometriei neeuclidiene, care a importantă abia la un secol după ce el a conceput-o. Prestigiul special în domeniul matematicii pure, este incontestabil. „Chiar și scrie Michio Kaku, „dacă ceri oricărui matematician să enumere faimoși trei matematicieni din istorie, nu va ezita să-i citeze pe de, Issac Newton și Gauss."

Friedrich Gauss s-a născut la 30 aprilie 1777 în ducatul german ick, într-o familie săracă. Bunicul din partea tatălui era țaran, iar , Gerhard Dietrich Gauss, care lucra ca grădinar, drumar și curățător e, era un om onest, necultivat, care nu avea de gînd să se îngrijească ația fiului său. Dar mama lui Carl, Dorothea, a izbucnit în lacrimi ; -a spus că fiul ei va fi cel mai mare matematician al Europei, a a fost o femeie voluntară care și-a încurajat fiul și s-a mîndrit cu "înd a murit, la vîrsta de nouăzeci și șapte de ani, în casa lui Carl.

E devărat geniu în matematică, Gauss știa să adune încă de la vîrsta ni, cînd a început să corecteze socotelile tatălui său. La șapte ani mis la o școală de provincie, iar doi ani mai tîrziu a luat primele matematică. Legenda spune că profesorul a dat clasei de rezolvat :mă: să adune primele o sută de numere întregi. Gauss a înțeles principiul progresiei aritmetice, a scris rezultatul și, în vreme ce ui termina adunările, și-a azvîrlit tăblița pe jos spunînd: *Ligget se zultatul!*"). La vîrsta de doisprezece ani, după ce a luat lecții cu sor particular, Gauss observase deja limitările axiomelor lui nu mult după aceea întrevedea posibilitatea unei geometrii neeu-pe care mai tîrziu o va accepta, în particular, prijinul financiar al Ducelui de Brunswick și împotriva dorinței

tatălui său, Gauss urmează cursurile liceului local, Collegium Carolinum, începînd din 1792. Aici studiază lucrările lui LEONHARD EULER [15], Lagrange și ISAAC NEWTON [13]. Deși era înzestrat cu un talent excepțional pentru limbi străine, Gauss se decide în 1796 să continue studiul matematicii. Aceasta se întîmpla la scurt timp după ce descoperise modul de construcție cu rigla și compasul a unui poligon cu șaptesprezece laturi. O frumoasă teoremă însoțea această descoperire, primul progres autentic în construirea poligoanelor din ultimii două mii de ani.

La 30 martie 1796 Gauss a început să țină un jurnal al propriilor descoperiri, ultima menționată fiind datată în 1814. Jurnalul, scris în latină și publicat abia în 1901, este remarcabil pentru anticiparea multor inovații realizate pe parcursul secolului al XIX-lea. „Sînt destul de multe idei în jurnal, nepublicate, cît să creeze o jumătate de duzină de reputații științifice”, scrie Stuart Hollingdale.

Între anii 1795 și 1798 Gauss a urmat cursurile Universității din Göttingen, dar și-a luat doctoratul la Universitatea din Helmstädt în 1799. Teza sa de doctorat a reprezentat o demonstrație riguroasă a ceea ce astăzi este cunoscut drept teorema fundamentală a algebrei - și anume că orice ecuație cu o variabilă are cel puțin o rădăcină. În anii studenției, Gauss a scris *Disquisitiones arithmeticae*, publicată în 1801, cea mai cuprinzătoare lucrare a sa de matematică pură. Aceasta i-a adus imediat recunoașterea, dacă nu chiar celebritatea în lumea științifică.

La începutul secolului al XIX-lea, marcat de inventarea unor telescoape mai puternice și de descoperirile unor personalități ca WILLIAM HERSCHEL [18], Gauss își canalizează preocupările în domeniul astronomiei, în luna ianuarie a anului 1801, un asteroid (care mai tîrziu a fost numit Ceres) a fost observat de călugărul italian Giuseppe Piazzi. Astronomii au constatat cu stupefație că asteroidul a dispărut pe neașteptate din vizoarele telescoapelor. Gauss a putut să prezică reapariția lui la 1 octombrie, nouă luni mai tîrziu, pe baza unei noi formule de calcul a orbitei acestuia. O asemenea reușită (el nu și-a dezvăluit metoda de calcul) l-a făcut celebru, în 1809 Gauss a publicat un studiu matematic exhaustiv despre mecanica cerească, *Theoria motus corporum coelestium in sectionibus conicis solem ambientium* („Teoria mișcării corpurilor cerești care se rotesc în jurul Soarelui în secțiuni conice”), în 1807 a fost numit director al Observatorului Universității din Göttingen unde studiasă, apoi a devenit profesor de astronomie. A rămas la Göttingen pînă la moartea sa, survenită patruzeci și doi de ani mai tîrziu, și a ajuns cunoscut pe tot cuprinsul Europei. Timp de mai mulți ani, Gauss a manifestat interes față de topografie și a soluționat o serie de probleme practice și teoretice în domeniu după ce a devenit consilier al guvernului din Hanovra, în 1818. El și-a asumat singur această muncă, făcînd observații în lunile de vară și prelucrînd informațiile iarna. Aceasta i-a permis folosirea unor procedee matematice diverse pentru a rezolva problema suprafețelor curbe, precum și realizarea hărților conforme (hărți în care unghiurile și cercurile sînt conservate, cu distorsiuni minore). Printre invențiile sale se numără un

ument numit heliotrop care servește la îmbunătățirea iluminării în
ui observațiilor topografice, îndeplinirea sarcinilor concrete ale to-
afierii necesită un mare volum de muncă de teren în condiții dificile,
ceasta l-a condus pe Gauss la câteva formulări matematice novatoare.
n jurul anului 1830, Gauss devine prietenul și colaboratorul mai tânăru-
/ilhelm Weber care abia își începuse cariera didactică la Gottingen. Ei
aplecat asupra problemelor asociate cu electromagnetismul, care chiar
sa perioadă fusese supus unui nou și extraordinar proces de conceptu-
•e de către MICHAEL FARADAY [24]. împreună cu Weber, Gauss a
it magnetismul terestru, construind un observator special în acest scop.
oi au elaborat noi teorii pentru evaluarea experimentală a magnetismu-
au conceput instrumente matematice și tehnici aplicabile teoriilor
existente*. Colaborarea dintre Gauss și Weber a luat sfârșit în 1837,
iltimul a fost concediat de la universitate din motive politice. Vederile
lolitice reacționare, asociate cu refuzul de a contesta autoritatea l-au
dicat pe Gauss să-și ajute prietenul.

i fel de conservator și în abordarea problemelor generale ale mate-
ii, Gauss nu a îndrăznit să elaboreze și să publice descoperirile sale
neniul geometriei neeuclidiene. Acest lucru va fi făcut de Nikolai
evski și Janos Bolyai. „Sînt tot mai convins că necesitatea [fizică]
netriei [euclidiene] nu poate fi dovedită rațional și nici nu există
rațiunea umană", scria Gauss într-o scrisoare, făcînd presupunerea
>metria euclidiană nu mai era valabilă pentru distanțe foarte mari.
el nu a împărtășit nimănui această intuiție, în parte din teama re-
de a nu fi ridiculizat.

general, acest conservatorism a diminuat influența exercitată de
„Prințul matematicienilor", așa cum a fost numit, nu a adus, totuși,
majore și, așa cum nota Kenneth O. May cu cîțiva ani în urmă,
e așteptat ca impactul lui Gauss să fie mult mai mic decît reputația
;i într-adevăr așa și este". Geometria neeuclidiană este implicată
relativității și formează efectiv baza teoriilor contemporane ale
pațiului" și a teoriei superstringurilor.

îta personală a lui Gauss n-a fost lipsită de asperități. S-a căsătorit
ine Osthof în 1805 și au avut doi copii, ea murind la nașterea celui
•eilea. Gauss „a închis ochii îngerului în care vreme de cinci ani. a
iradisul". După aceea s-a căsătorit cu Minna Waldeck, care a născut
copii, în ciuda sănătății ei șubrede. Relațiile cu copiii săi, cărora
erzis să se dedice științei de teamă că nu vor fi la înălțime, nu au
ie, deși în ultimii ani ai vieții s-a apropiat de una dintre fiicele sale.
ilți dintre cei care l-au cunoscut îl considerau necomunicativ și
: afecțiune, în ciuda vederilor sale conservatoare și antidemocrati-
ss nu a fost un om evlavios. A murit la 23 februarie 1855.

833 Gauss și Weber au instalat și utilizat un telegraf care făcea legătura între
r și laboratorul de fizică. Eu au intuit potențialul comercial al invenției, dar nu
Să revendice prioritatea acesteia, care a fost ulterior perfecționată în Statele
Samuel Morse.

24

MICHAEL FARADAY

și teoria clasică a câmpului

1791-1867

Michael Faraday se află la frontiera unei mari transformări care a avut loc în fizică în secolul al XIX-lea, fiind autorul unor teorii noi și fundamentale privind electricitatea, magnetismul și lumina. Experimentator desăvârșit, cu un instinct de vizionar în ceea ce privește unitatea naturii, Faraday a fost primul care a conceptualizat câmpul electromagnetic pe care ulterior JAMES CLERK MAXWELL [35] avea să-l cuantifice, iar gama largă a realizărilor sale îi conferă un loc de frunte atât în istoria fizicii, cât și în cea a chimiei, într-adevăr, el seamănă cu personajul biblic Moise, care-și călăuzește poporul spre - dar nu în - pământul făgăduinței, deoarece, în absența unei pregătiri matematice necesare, Faraday nu avea cum să spere măcar că va putea elabora o teorie cantitativă complicată.

Povestea începutului de viață a lui Michael Faraday are aspectul unui basm plasat în plină revoluție industrială. S-a născut la 22 septembrie 1791 în Newington Butts, Surrey, pe locul actualului cartier Elephant and Castle din Londra. Tatăl său, James Faraday, de meserie fierar, un om suferind, abia reușea să-și hrănească familia. Părinții lui Faraday erau apropiați de el, iubitori, dar în același timp severi. Mama sa, născută Margaret Hastwell, a fost părintele mai puternic al lui Faraday și, după moartea soțului ei, în 1809, a rămas și singurul lui sprijin, în 1804, la vârsta de treisprezece ani, după o instrucție școlară minimală, Michael a devenit vânzător de ziare pentru un emigrant francez, la care și-a făcut apoi ucenicia ca legător de cărți. Pe parcursul următorilor șapte ani, Faraday și-a dezvoltat dexteritatea care a făcut din el un mare experimentator. Tot acum, cărțile cărora le cosea copertele i-au stîrnit interesul. A fost în mod deosebit influențat de *Encyclopaedia Britannica* și de un text auto-educativ intitulat *The Improvement of the Mind* („Perfecționarea intelectului”), în 1810, el a participat la cursurile organizate de City Philosophical Society, iar doi ani mai târziu la mult mai prestigioasa Royal Institution.

În 1813, Faraday avea să devină asistentul lui Sir Humphry Davy, cu care făcuse cunoștință la Royal Institution. și astfel a înr.enut r>

șnuit de productivă. Davy, provenit el însuși dintr-o familie modestă, unul dintre primii oameni de știință important, cunoscut și pentru [escoperit cum poate fi cineva, după cum s-a exprimat poetul Robert [ey, „excitat” de protoxidul de azot sau gazul ilariant. Faraday l-a pe Davy în 1813 într-o călătorie prin Europa, în cursul căreia a :ut oameni de știință importanți ai epocii, printre care Alessandro Andre Ampere și chimistul Joseph Gay-Lussac. Ulterior l-a secon- Davy în cercetările sale, ajutându-l să realizeze lampa de siguranță mineri și să efectueze experimente rudimentare de fizică a tempe-or joase. Și într-adevăr, deși Davy a fost creditat cu această descoperi- 1823 Faraday a reușit să lichefieze unele dintre gazele importante, iv bioxidul de carbon și clorul. Acesta a reprezentat un pas înainte ficativ, deoarece pînă atunci nu fusese stabilit cu claritate faptul că î poate avea mai mult de o stare de agregare. Doi ani mai tîrziu, ty a izolat benzenul din uleiul de balenă, benzen care, după alți :ci de ani, va deveni cheia de boltă a dezvoltării chimiei organice, [at la îmbunătățirea calității sticlei folosite la lentile și a descoperit care-i poartă numele - rotația unui fascicul de lumină la trecerea in cîmp magnetic. Pe scurt, descoperirile lui Faraday în deceniul al al secolului al XIX-lea au fost realizări excepționale, de o importanță , ceea ce a justificat alegerea lui ca membru al Societății Regale în 824.

și fenomenele electrice i-au interesat pe primii oameni de știință lului al XVIII-lea, iar inventarea de către Alessandro Volta a bate- iple în 1799 a reprezentat un moment de cotitură, marele expe- a avut loc în 1819, cînd Hans Christian Oersted a demonstrat dintre electricitate și magnetism, în 1821 Faraday a demonstrat că magnetică poate fi făcută să se rotească în jurul unui fir prin care sarcină electrică și, similar, un cablu încărcat electric se rotește în iei bare magnetice fixe. De fapt, aceasta a fost prima demonstrație :rsiei energiei electrice în energie magnetică și invers. Nouă ani

mai tîrziu, în 1830, după ce a preluat de la Davy catedra de chimie, Faraday și-a concentrat din nou atenția asupra electricității și magnetismului și a în- făptuit cele mai mari des- coperiri ale sale.

Demonstrațiile lui Fara- day privind inducția mag- netică din toamna anului 1831 „au modificat istoria

ducția electrică folosind o bară magnetică.

lumii", așa cum se afirmă într-un articol recent, și „a schimbat soarta omenirii”. Pentru asta a fost nevoie de mai multe experimente, dintre care două se detașează ca esențiale, în primul, efectuat în august 1831, Faraday a înfășurat două fire metalice în jurul unui miez de fier. Un fir trecea prin apropierea unei busole magnetice, iar când l-a conectat pe celălalt la o baterie, acul busolei s-a mișcat, după cum a notat chiar el, „doar pentru un moment”. Dar Faraday a sesizat principiul transformatorului, iar statuia lui de la Royal Institution îl înfățișează ținând în mână bobina de inducție.

Pentru producerea curentului electric era necesară o mișcare într-un câmp electric, pe care Faraday l-a descris ca fiind alcătuit din „tuburi de forță”; în scurt timp el a reușit să pună la punct un generator cu disc. Pentru aceasta, a atașat un fir fix de centrul unui disc din cupru și un fir alunecător pe marginea acelui disc. Conectând firele la o baterie și plasând discul între polii unui magnet potcoavă, el a reușit să genereze un curent continuu. La fel cum, în 1821, demonstrase cum poate fi transformată energia electrică în energie mecanică, acum, în octombrie 1831, el a demonstrat și reciprocă. Acesta a fost primul dinam, sau generator, care, după circa o jumătate de secol, a devenit principalul mijloc de furnizare a energiei electrice în lume. Faraday a continuat să construiască dinamuri și motoare electrice primitive pentru propriile sale experimente. Se spune că, atunci când primul-ministru britanic i-a vizitat laboratorul și l-a întrebat la ce servește unul dintre generatoarele sale, Faraday ar fi răspuns; „Nu știu, dar am senzația că într-o bună zi guvernul dumitale o să-l impoziteze”.

Descoperirea inducției electromagnetice l-a determinat pe Faraday să efectueze un mare număr de experimente și să pună bazele cercetărilor ulterioare. În 1832 Faraday a întemeiat efectiv electrochimia, în care curentul electric este folosit pentru descompunerea compușilor chimici. El a elaborat legile care guvernează electrochimia (și care-i poartă numele), demonstrând conexiunea fundamentală dintre electricitate și structura elementelor, împreună cu William Wliewell, Faraday a elaborat și limbajul clasic al electricității. Astfel, termenii *electrolit*, *electrod*, *anod*, *catod*, *ion* și mulți alții derivă din opera sa. Cercetările lui Faraday au fost adunate în trei volume sub titlul *Experimental Researches in Electricity, 1839-1855* („Cercetări experimentale de electricitate”), iar lucrarea *Experimental Researches in Chemistry and Physics* a fost publicată în 1859.

La fel de importante ca demonstrarea experimentală a inducției electrice și a legilor electrolizei sînt și contribuțiile teoretice ale lui Faraday. El a demonstrat că toate tipurile de electricitate care fuseseră descoperite de generația anterioară - termochimie, electricitate statică, magneto-electricitate, volta-electricitate - reprezentau unul și același lucru. Prin urmare, el și-a dat seama de posibilitatea ca studierea fenomenelor electrice să conducă la o înțelegere a unității structurale a naturii. El era practic

că „diferitele forme sub care se manifestă materia au o origine ; cu alte cuvinte, sînt atît de direct legate și de natural dependente e încît sînt convertibile ca atare unele în altele și posedă echivalenți ii în acțiunile lor". Lucrarea „Thoughts on Ray Vibrations" („Idei vibrațiile radiațiilor"), datînd din 1846, a devenit piatra de încerntru dezvoltarea ulterioară de către James Clerk Maxwell a legilor entale ale electromagnetismului și a teoriei cîmpului electromag-

839 Faraday a căzut pradă unei boli grave - probabil din pricina , deși diagnosticele eronate bazate pe cauzalitate pot fi numeroase - -a mai revenit complet niciodată. Suferea de dureri de cap și, o înaintarea în vîrstă, memoria îi juca feste tot mai des. Cu toate în ultimii ani ai vieții a fost copleșit cu onoruri, a devenit conspecialist al guvernului în diferite chestiuni științifice și a primit 0 reședință de onoare din partea reginei Victoria, ai cărei copii au la conferințele sale anuale din perioada Crăciunului. Ajunsese renumit, încît Lady Lovelace, fiica lordului Byron, s-a oferit la un t dat să-i reproducă experimentele.

aday s-a căsătorit cu Sarah Barnard în 1821. Despre ea se spune că :rsoană înzestrată cu căldură sufletească și optimism care își revăr-mentele matene asupra nepoatelor sale și a soțului, pentru că din

l lor n-au rezultat copii. Faraday a fost un adept devotat al sectei anienilor. Aderența sa pioasă la simplitate a făcut imposibilă în tărea lui la Westminster Abbey, alături de Newton și alte mari lități ale științei. A murit la 25 august 1867, la Hampton Court, în >ex, și a fost înmormîntat în cimitirul Highgate.

CHARLES LYELL

și geologia modernă

1797-1875

Încă din timpul Renașterii s-a acordat o atenție deosebită formațiunilor geologice. Leonardo da Vinci, de exemplu, era sigur că scoicile fosile pe care le găsisese în Italia se aflau acolo deoarece oceanul acoperise cândva uscatul. Dar numai o dată cu începutul revoluției industriale a apărut o motivație clară pentru înțelegerea științifică - și exploatarea - substanței reale a pământului. Astfel, epoca de aur a geologiei este situată de obicei între anii 1780 și 1840, iar figura sa cea mai proeminentă e considerat savantul britanic Charles Lyell. Revoluția în gândire inițiată de Lyell cu privire la structura și formarea pământului și a reliefului geologic al acestuia a anticipat teoria evoluționistă a lui CHARLES DARWIN [27]. „Lui Lyell trebuie să i se recunoască meritul”, scrie Loren Eiseley, „nu numai pentru că a modificat cursul gândirii geologice, dar și pentru că a influențat hotărâtor destinul lui Darwin.”

Născut în conacul familiei din Kinnordy, din comitatul scoțian Angus, la 14 noiembrie 1797, Charles Lyell a avut o mamă englezoaică și un tată scoțian. Charles Lyell Senior, absolvent al Universității Cambridge, era traducător al lui Dante și colecționa plante rare, fiind un pasionat botanist amator (planta *Lyellia* a fost numită astfel în onoarea lui). Micul Charles a învățat la școlile particulare locale și, pe la vârsta de zece ani, într-o perioadă în care avusese probleme cu sănătatea, a început să colecționeze insecte, acesta devenind unul din modurile lui preferate de a-și petrece timpul liber. Din 1816 a urmat cursurile Colegiului Exeter din cadrul Universității Oxford, unde a manifestat interes față de activitățile științifice, înscriindu-se în Societatea Geologică. A studiat dreptul, dar neavând nici o motivație financiară pentru a-l practica, a părăsit curînd baroul, cu consimțămîntul tatălui său, și s-a orientat spre geologie.

Pe la mijlocul deceniului al treilea din secolul al XVIII-lea, Lyell s-a implicat profund în cercetarea geologică, în 1822 a scris un articol despre formarea calcarului, iar în 1823 a călătorit în Franța, unde a studiat rocile din regiunile Aix-en-Provence și Auvergne. În anul următor a plecat în

a împreună cu profesorul său, William Buckland. În această fază de început a carierei sale, Lyell a fost un discipol al lui Buckland, care încerca să demonstreze adevărul literal al creației biblice în lucrarea *Reliquiae ianae*, apărută în 1823.

La începutul secolului al XIX-lea, în geologie dominau ideile de creație catastrofică, potrivit cărora structura fizică a pământului își avea originea în apă sau foc. Una dintre aceste școli - cea a neptuniștilor, dusă de germanul Abraham Gottlob Werner - susținea că pământul s-a format într-o perioadă în care întreaga planetă era acoperită de apă. Această școală, care presupunea existența unor oceane turbulente de adâncimea munților, acorda o atenție considerabilă diferitelor straturi de rocă și în această privință a prezentat o mare importanță. Dar adepții ei observau originea vulcanică a anumitor roci, și ani de-a rândul Werner și neptuniștii au purtat controverse aprinse cu vulcaniștii, care puneau în discuție rolul formativ al vulcanilor. În 1785, James Hutton a propus o teorie a uniformismului care implica un proces permanent de creație și distrucție („nici un vestigiul al începutului”, scria el, „nici o perspectivă asupra sfârșitului”). Dar ideea lui nu a avut mulți adepți, și catastrofismul a continuat să domine.

În ultima parte a deceniului al treilea, Lyell lucra la opera sa principală, *The Principles of Geology* („Principiile geologiei”). Publicată în trei volume între anii 1830 și 1833, lucrarea s-a dovedit a fi textul cu cel mai mare impact în domeniu din toate timpurile.

Așa cum și la ANDREAS VESALIUS [5] în anatomia umană sau LAVOISIER [19] în chimie, Lyell a fost pe deplin conștient de importanța noii sale sinteze. Se considera făuritorul unei noi științe. „Nu trebuie fondată pe principii solide”, îi scria el editorului său, „fără să intri în conflict cu multe prejudecăți de care opinia publică nu se va dezlibera. Este nevoie de multă abilitate ca să faci acest lucru cu onestitate, fără complicații.” În locul unei controverse înverșunate, Lyell întronase și autoritatea. Introducerea sa istorică în subiect a fost, după cum scria el, „o genială propagandă”, care „a dat roade timp de jumătate de secol”. Permanent revizuită, „Principiile geologiei” a fost citită de unsprezece ori în timpul vieții lui Lyell. Principala teză a lui Lyell este aceea a gradualismului, potrivit căreia a globului terestru reprezintă „o succesiune neîntreruptă de evenimente fizice, guvernată de legile care acționează în prezent”, încă de la începutul lucrării sale, Lyell pledează pentru disocierea geologiei de teorii biblice și face o trecere în revistă a diferitelor mituri ale creației, iar, la sfârșit, prezintă și o foarte documentată istorie a geologiei până în sfârșitul al XIX-lea. Examinând dovezile fosile existente la acea dată, Lyell aduce o diversitate de argumente care și-au pierdut valabilitatea în zilele noastre. Dar în al treilea volum al lucrării el prezintă o schemă a timpului

geologic, inclusiv unele elemente de nomenclatură - eocen, miocen și pliocen - care mai sînt folosite și astăzi, fiind recunoscut ca unul dintre părinții științei stratigrafice!.

Lyell a fost mentor și prieten al lui Charles Darwin, exercitînd o influență hotărîtoare asupra acestuia. Primul volum al *Principiilor* a fost publicat cu un an înainte ca tînărul Darwin să se îmbarce pe *Beagle*; în timpul expediției, el nu s-a mulțumit să studieze temeinic cartea lui Lyell, dar i-a și confirmat ideile pe baza observațiilor efectuate. La întoarcerea în Anglia, cei doi bărbați au devenit buni prieteni, iar Darwin i-a dedicat lui Lyell *Jurnalul expediției Beagle*. Darwin a fost evident fascinat de ideea de bază a lui Lyell conform căreia prezentul geologic s-a dezvoltat de-a lungul timpului ca rezultat al unor forțe obișnuite care acționează și în clipa de față. Iar în ceea ce-l privește, Lyell a fost de acord cu selecția naturală, dar la început a respins concepția darwiniană cu privire la descendența omului. În cele din urmă a acceptat-o, scriînd *The Antiquity of Man* („Antichitatea omului”, 1863), chiar dacă nu se cunoaște cît de profund a aderat la această teorie.

Lyell a evitat controversesele, mai ales în ultimii ani de viață. A fost înnobilit în 1848, iar în 1864 i s-a acordat titlul de baronet. În materie de religie a îmbrățișat deismul. Era mai tot timpul bine dispus și se purta curtenitor, iar în cercurile politice se simțea la largul său. Căsătoria sa din 1832 cu Mary Horner i-a prilejuit o primă croazieră geologică pe Rin și, în cele din urmă, a avut drept rezultat șase fiice. Lyell a fost un pasionat călător și personificarea aventurierului britanic. A vizitat Statele Unite de două ori, mai întîi în 1841; ulterior a scris *Travels in North America* („Călătorii în America de Nord”). S-a stins din viață la 22 februarie 1875, în timp ce lucra la a douăsprezecea ediție a *Principiilor*, în ciuda faptului că între timp orbise.

JUSTUS LIEBIG

și chimia secolului al XIX-lea

1803-1873

Chimia practică a cunoscut o dezvoltare uimitoare pe parcursul secolului XIX-lea. Justus Liebig, unul dintre fondatorii săi și o personalitate proeminentă în domeniu, s-a distins prin contribuții de importanță crucială în sfera chimiei organice, aflată în plină dezvoltare, descoperind o mulțime de compuși noi, precum cloroformul și cianidele, și realizând în celebrul său laborator mii de descoperiri. Industria chimică și a coloranților din Germania își datorează succesele în mare măsură muncii lui Liebig. La jumătatea carierei sale s-a orientat aplicațiile chimiei în agricultură; a descoperit noi valențe ale fertilizatorilor și a promovat folosirea lor. El nu a fundamentat chimia pe noi principii teoretice care, în general, se bazează pe un mare volum de observații făcute, dar munca sa a influențat covârșitor domeniul precum fiziologia și medicina. „Liebig nu este o persoană care lucrează în chimie”, sublinia chimistul american Eben N. Horsford, „el este chimia însăși”. Născut pe 12 mai 1803 la Darmstadt, capitala Marelui Ducat de Hessa, Frankfurt, Justus Liebig a fost unul dintre cei nouă copii ai lui Johann Georg Liebig și ai Măriei Korline Moserin Liebig. Tatăl său se ocupa cu ea carnea și prepararea diverselor produse alimentare. Prin urmare, Justus s-a familiarizat de timpuriu cu chimia practică. Deși citea cu aviditate, ea el mai târziu, nu era un elev prea bun în primii ani de școală. Când avea să a fost strămutată, în timpul unei perioade de criză de prin 1817, s-a intrat ucenic într-o farmacie. Conform unei recente biografii, Justus a inventat mai târziu legenda potrivit căreia o explozie chimică neprevăzută a pus repede capăt perioadei sale de ucenicie. În realitate, tatăl său nu îi avut posibilitatea să plătească taxele cerute.

Entorcându-se la prăvălia tatălui său, Liebig l-a cunoscut întâmplător pe chimistul Karl Wilhelm Kastner. Ca urmare, Liebig a devenit asistentul lui Kastner și, nu după mult timp, student la universitățile din Bonn și Erlangen. Aici precocitatea sa a fost imediat remarcată; în ceea ce îl privea, Liebig nu era impresionat de „metoda filozofică” de analiză chimică utilizată în Germania - influențată de *Naturphilosophie*, o teorie specula-

tivă și romantică despre natură. Liebig a primit permisiunea să studieze la Paris într-o perioadă când Franța era cea mai avansată țară în studiul chimiei. Acolo a învățat de la Gay-Lussac și alții metode noi de analiză chimică. A primit un doctorat onorific, *in absentia*, de la Universitatea din Erlangen în 1822, când avea numai nouăsprezece ani. La Paris l-a cunoscut pe geograful și exploratorul Alexander von Humboldt, care l-a ajutat să obțină de la Marele Duce de Hessa un post la Universitatea din Geissen, în 1824. Liebig avea să rămână la Geissen vreme de douăzeci și opt de ani.

În secolul al XIX-lea, marele potențial economic al chimiei a fost recunoscut pe măsură ce materiile prime descoperite în cursul aventurilor colonialiste erau puse în slujba dezvoltării rapide a capitalismului industrial. Scoarța pământului își oferea bogățiile geologilor sub forma unei abundente de minerale - numărul lor ridicându-se astăzi la peste trei mii - care erau descoperite, clasificate și exploatate. Chimia, o știință nouă și nu într-un totu competentă, avea sarcina să analizeze compoziția acestora.

După întoarcerea în Germania, în 1824, Liebig a descoperit că în chimia organică se declanșase o adevărată revoluție. Curînd, el a devenit figura principală a acesteia. Când Friedrich Wohler a descoperit că rezultatele analizelor chimice asupra cianurii de argint erau identice cu cele obținute de Liebig în cazul fulminatului de argint, fiecare dintre ei a crezut inițial că celălalt greșise, pentru că substanțele aveau proprietăți foarte diferite. Dar în 1826, când și-au comparat experimentele, nu numai că au ajuns la concluzia că ambele erau corecte, ci mai mult, au avut o intuiție fundamentală: marea abundență a compușilor chimici prezenți pretutindeni se datorează multitudinii de combinații a cîtorva elemente simple - oxigenul, hidrogenul, azotul și carbonul.

Pînă în 1831, Liebig a conceput metode de măsurare a cantităților de carbon și de hidrogen din orice compus dat. În plus, în 1834 a pus bazele teoriei radicalilor - compuși stabili care reacționează asemenea atomilor într-o reacție chimică -, o simplificare fundamentală și necesară.

Pînă la mijlocul anilor '30, Liebig se impusese ca o forță redutabilă în chimia germană. El a editat o importantă revistă de chimie, *Annalender Chemie und Pharmacie* și a deținut postul de profesor universitar, atrăgînd la cursurile sale studenți din întreaga Europă. Guvernul, conștient de valoarea tot mai mare a lucrărilor sale, a acceptat fără rezerve cererile lui Liebig de suplimentare a fondurilor. Laboratorul său bine echipat de la Geissen a devenit o Mecca pentru tinerii chimiști, care învățau metodele lui Liebig și se lansau la scurt timp după aceea în cercetări originale. Liebig le ținea studenților săi o serie de prelegeri pentru a-i familiariza cu teoria și metodele sale de analiză, apoi îi îndruma către munca de laborator. Aproximativ patru sute cincizeci de chimiști și peste trei sute de farmaciști au studiat la Geissen.

După 1838, Liebig s-a orientat tot mai mult către ceea ce numim azi

iiimie și chimie aplicată în agricultură. Lucrarea sa *Chimia organică aplicațiile sale în agricultură și fiziologie*, publicată în 1840, s-a impus înd pe plan internațional și a fost tradusă în numeroase limbi. Liebig ontestat vehement teoria humusului, potrivit căreia solul era văzut nu m element nutritiv, ci ca un stimulent pentru plante care absorbau și sformau carbonul în mineralele aflate în sol. Lucrurile stau exact in-;. Analizele lui Liebig au demonstrat că plantele, prin intermediul ;țiilor chimice, de fapt extrag minerale din sol. Pe lângă sfaturile date fermierilor de a înapoia solului resturile animale mane ca îngrășământ, Liebig a făcut în continuare studii asupra fertili-rilor chimici conținând potasiu și fosfor. Inițial, el a obținut rezultate te slabe deoarece a folosit compuși insolubili și, la un moment dat, a ntat un fertilizator impropriu, care s-a vîndut în Germania și Marea anie. Totuși, cînd nutrienții au fost puși în formă solubilă, performanțele

îmbunătățit radical, iar industria germană de îngrășăminte s-a dezvoltat 111. „Dacă o să conving fermierul de importanța principiilor nutriției telor, fertilității solului și de cauzele sărăcirii solului”, scria Liebig,

considera că nii-am îndeplinit una din sarcinile vieții mele.” Influența Liebig s-a extins mult dincolo de granițele chimiei organice și ale cațiilor în agricultură. El a fost o bine cunoscută figură publică a tim-.i său - în cele din urmă a primit și un titlu nobiliar - și a scris articole ru clasa de mijloc în ascensiune cu privire la chestiunile vieții de fiecare um ar fi prepararea cărnii. Și, ceea ce este mai important, munca sa a

un impact benefic asupra medicinei. Abordînd conceptul de sănătate

- o nouă perspectivă chimică, a contribuit în mare măsură la dezvoltarea
- ioară a medicinei în secolul al XIX-lea.

u
În 1852, Liebig a părăsit Universitatea din Geissen și și-a dedicat îl carierei activității didactice la Universitatea din Miinchen. A înre-at numeroase succese care nu s-au ridicat însă la înălțimea operei sale rioare. Astăzi laboratorul din Geissen este muzeu și o mare parte din atura lui Liebig figurează printre exponate. La un moment dat, mare-himist i s-a ridicat o statuie, discutabilă ca valoare artistică, dar aceas-fost distrusă de bombe în timpul celui de-al doilea război mondial. Combativ și extrem de carismatic, Liebig a stîrnit o vie admirație în îl studenților săi. Impresia pe care o făcea asupra lor era atît de profundă,

atunci cînd a preparat pentru prima oară acidul cianhidric, el a cerut va studenți să își întindă brațele goale. Cu toții au acceptat fără obiecții să le aplice lichidul coroziv pe piele. „Acesta era *esprit de corps* pe care . indus și l-a menținut”, scria J. B. Morrell, care citează și alte opinii oase. „Ca toți marii generali ai fiecărei epoci”, afirma unul dintre studenții Liebig a fost deopotrivă animatorul și conducătorul batalioanelor sale, și discipolii săi l-au urmat fără șovăire, aceasta s-a datorat faptului că, mai îs de admirație, au simțit pentru el o profundă dragoste.” iebig a murit în ziua de 18 aprilie 1873.

CHARLES DARWIN

și teoria evoluționistă

1809-1882

O dată cu Charles Darwin, noua relație dintre om și natură, bazată pe știință și industrie, cunoaște o cotitură dramatică și de esență laică, în 1859 Darwin a publicat lucrarea *Despre originea speciilor* și, doisprezece ani mai târziu, *Descendența omului*. Combătând ideile dogmatice care susțineau caracterul imuabil al speciilor și acordau omului un loc special în ordinea naturală, teoriile darwiniste privind evoluția și selecția naturală au avut o influență directă excepțională asupra culturii occidentale. Deși darwinismul a stîrnit de la bun început controverse, impactul acestei teorii a fost resimțit pe deplin abia în secolul XX, o dată cu progresele înregistrate în științele fizice. Genetica și microbiologia, alături de o teorie evoluționistă mai sofisticată, constituie moștenirea lui Charles Darwin pentru secolul XX. „Se poate afirma că Darwin se numără printre cei mai cunoscuți oameni de știință din istorie”, scriau de curînd biografi săi Adrian Desmond și James Moore. „Mai mult decît oricare alt gînditor modern - chiar și decît Freud sau Marx -, acest afabil naturalist provenit din rîndurile micii nobilimi din Shropshire a schimbat modul cum ne • vedem pe noi înșine pe această planetă.”

Charles Robert Darwin s-a născut la 12 februarie 1809, fiind al cincilea copil și al doilea dintre fiii medicului Robert Waring Darwin și ai soției sale, Susannah Wedgwood. Bunicul său din partea tatălui, Erasmus Darwin (1731-1802), și-a cîștigat un bine meritat renume de medic, poet, filozof și inventator. Tatăl mamei sale a fost Josiah Wedgwood, celebrul manufacturier de obiecte de ceramică și lut ars. Cînd avea opt ani, mama lui Darwin a murit în urma unei boli gastrointestinale, probabil un cancer. Ulterior, Darwin a relatat că surorile lui i-au interzis să vorbească despre mama lui defunctă, așa încît puține au fost lucrurile pe care și le mai amintea despre ea. Trimis la Shrewsbury School, o prestigioasă școală particulară condusă de Samuel Butler, Charles nu a fost deloc încîntat de programa școlară care pune accentul pe clasici. Avea dificultăți în învățarea limbilor străine. Totuși, în afara orelor de clasă, el a manifestat un viu

Matee, îmi fumez trabucul, după care mă întind pe pământ și dorm cu cerul de deasupra drept baldachin, simțindu-mă ca într-un pat de puf. Pe parcursul expediției, Darwin a suferit de rău de mare, ca și de un sfișietor dor de casă.

Esențial e însă faptul că Darwin a profitat de o ocazie neobișnuită pentru a asimila un material brut în contextul disputelor intelectuale din științele naturale. Inițial a manifestat interes pentru geologie, fiind puternic influențat de către CHARLES LYELL [25] autorul lucrării recent publicate, *Principiile geologiei*, pe care o citise cu asiduitate pe parcursul călătoriei. Totodată, Darwin și-a alcătuit colecții de floră și faună, își nota observațiile în carnete de însemnări, cărora le-a dat apoi forma unui jurnal. A observat cu interes ușoarele variații ale populațiilor de păsări și de țestoase din vecinătatea Insulelor Galapagos și a devenit conștient de competența sa crescândă în domeniul observației științifice, „întotdeauna am avut sentimentul că datoriez acestei expediții primul antrenament real sau prima educare a minții mele”, scria el mai târziu. „Am fost nevoit să mă ocup îndeaproape de mai multe ramuri ale istoriei naturale și astfel capacitatea mea de a observa natura s-a îmbunătățit, chiar dacă era deja destul de bine dezvoltată.” *Beagle* a revenit în Anglia la 2 octombrie 1836.

În 1837, când amintirea expediției nu își pierduse proșpețimea, Darwin a început să schițeze rezultatul teoretic al acestui conglomerat de observații, iar în 1838, în timp ce-l citea pe Malthus, el a elaborat conceptul selecției naturale - conservarea trăsăturilor prin adaptarea la condițiile de viață. Nu și-a publicat teoria imediat, dar a continuat să acumuleze informații. A dat publicității trei lucrări științifice, rod al observațiilor făcute asupra recifurilor de corali, a insulelor vulcanice și a altor formațiuni geologice. Acestea i-au asigurat lui Darwin o solidă reputație profesională.

La Down House, în vecinătatea Londrei, unde Darwin a locuit începând cu anul 1842, și-a petrecut perioada dintre anii 1846 și 1854, fiind angrenat într-o cercetare sistematică a structurii unei specii de crustacee care se răspîndiseră în toată lumea atașându-se de carenele navelor. A elaborat o a treia schiță a teoriei sale în 1856, dar nici îndemnul lui Charles Lyell, devenit între timp bunul său prieten, nu l-au convins să-o publice. Deși era nerăbdător să-și afirme prioritatea ideilor sale științifice, Darwin considera necesară o prezentare teoretică susținută de un

Teoria descendenței comune a provo-

număr Uriș de dovezi.

cat o mare tulburare.

CRACE CATUCTION, O' RANGOUTANC.

În 1858 Darwin a fost nevoit să-și expună ideile după ce Alfred Wallace, un naturalist amator care călătorise și el în America de Sud, i-a scris o lucrare fundamentată consacrată teoriei formării speciilor. În același an, Societatea Linnaeus au fost citite ambele articole (aparținând lui Darwin și Wallace) și s-a stabilit prioritatea lui Darwin. Un an mai târziu a apărut lumina tiparului lucrarea *Originea speciilor prin selecție naturală sau conservarea raselor favorizate în lupta pentru existență*.

Originea a avut un impact imediat asupra oamenilor de știință, a cititorilor obișnuiți și a teologilor. Cel mai răsunător ecou l-a stîrnit la o întrunire a Asociației Britanice, când episcopul de Oxford, deși nu cunoștea

lucrarea lui Darwin, a ridiculizat-o. Episcopul a fost redus la tăcere de către Thomas Huxley - numit uneori și „buldogul lui Darwin” - care a spus că, dacă el-l privește, „preferă înrudirea cu o maimuță decît cu un om cunoscut pentru abilitatea sa, care-și folosea inteligența pentru a perverti credința”.

În același timp, a cum s-a întîmplat și cu revoluția coperniciană și cu ipoteza freudiană despre palierul inconștient al psihicului, teoria lui Darwin a căpătat o răspîndire cu mult înaintea furnizării dovezilor experimentale, adevăr, ezităările lui Darwin cu privire la publicarea *Originii* sînt evidente prin faptul că, în acea vreme, nu erau clare nici măcar regulile mutației, cu atît mai puțin mecanismele acesteia. Dacă se admitea ideea binarii caracteristicilor, așa cum presupuneau pe atunci biologii, de ce mutațiile individuale nu se estompau înainte de a dispărea în decurs de o generație? Această problemă l-a preocupat atît de mult pe Darwin

spre sfîrșitul vieții, a ajuns să adopte o soluție cvasilamarckiană, discutată sub numele de *pangeneză****. Explicația fizică a eredității și a mutației naturale a fost posibilă abia după descoperirea cromozomilor, descoperirea lui GREGOR MENDEL [31] și elaborarea lucrărilor genetice. O jumătate de secol separă publicarea *Originii* de explicația mutației genetice dată de THOMAS HUNT MORGAN [53]. După apariția *Originii speciilor*, Darwin a mai publicat alte zece cărți ca subiect teoria selecției naturale. Printre acestea se numără *Evidența omului* în 1871, *Expresia emoțiilor la oameni și la animale* în 1872 și *Puterea mișcării la plante* în 1880.

„Viața personală a lui Darwin a reținut atenția cercetătorilor, iar idiosincraziile sale au constituit subiectul multor controverse, în 1839 s-a

episcopul nu a fost umilit, așa cum se relatează adesea; ulterior el și-a retipărit scrisorile. Doar istoria l-a pus într-o postură delicată.

Pangeneză pornește de la premisa că celulele din întregul organism contribuie prin diviziunile transmise celulelor reproductive. Aceasta ar permite transmiterea către descendenți a caracteristicilor dobîndite, așa cum sugerase LAMARCK [20]. Fiind o idee activă, a fost abandonată în scurt timp.

căsătorit cu verișoara sa primară, Emma Wedgwood, devenind apoi tatăl a zece copii, dintre care șapte au ajuns la maturitate. O mare parte din viața sa ulterioară, Darwin a suferit de un soi de maladie al cărei diagnostic e departe de a fi fost lămurit, fiind vorba probabil de o afecțiune psihosomatică. Pe când scria *Originea*, Darwin era teist din punct de vedere religios, pentru ca ulterior să devină agnostic. La moartea sa, survenită pe 19 aprilie 1882, a fost înmormântat la Westminster Abbey, nu departe de ÎS AAC NEWTON [13].

Charles Darwin, „datorită imensei sale influențe asupra gândirii umane, trebuie situat alături de cei mai mari oameni de știință - Aristotel, Galilei, Newton, Lavoisier și Einstein”. Așa susține A. E. E. McKenzie în lucrarea sa clasică *The Major Achievements of Science* („Principalele cuceriri ale științei”), și nimic nu a știrbit ulterior valabilitatea acestei opinii. Ca și gândirea freudiană, darwinismul permite o sondare mai dureroasă a prejudecăților sociale și personale în comparație cu fizica. Teoria a atras după sine o gamă largă de consecințe sociale, iar controversa a devenit una dintre trăsăturile ei permanente și definitorii. Cu toate acestea, Charles Darwin, după cum scrie George Gaylord Simpson, este „geniul care, deși supus greșelii ca oricare dintre noi, a revoluționat cercetarea științifică și cunoașterea propriilor noastre origini, ca și a relației noastre fizice cu natura și universul”.

CLAUDE BERNARD

și întemeierea fiziologiei moderne

1813-1878

ondator al medicinei experimentale și personalitate centrală în istoria ogiei, Claude Bernard făcea descoperiri, după cum scria unul dintre jolii săi, „așa cum alții respiră”. Importanța vitală a pancreasului pengestie, felul cum ficatul reglează zahărul din sânge, modul cum nervii notori contractă și dilată vasele sanguine - toate aceste descoperiri itau la baza medicinei moderne și se datorează în primul rând lui Ber-Dar. Dar probabil cea mai importantă realizare a sa o constituie formularea urilor esențiale ale fiziologiei, pe care le-a desprins din datele experitale. Bernard a sesizat caracteristica de sistem cu autoreglare a orga-ului și, în felul acesta, a creat o structură productivă pentru cercetarea ala. Conceptele actuale de homeostază, stres și feed-back fiziologic n toate din idei enunțate pentru prima oară de Bernard, așa încât acesta ie un element constant de referință. „Filozofia sa”, scrie laureatul Pre-li Nobel Rosalyn S. Yalow, „asigură fundamentul pentru cercetarea lisciplinară care a căpătat o importanță tot mai mare în știința modernă, ășură ce s-au estompat granițele dintre diferitele discipline.” Claude Bernard s-a născut la 12 iulie 1813, în apropiere de Saint-Julien, partamentul Rhone, într-o regiune a Franței renumită pentru vinul jolais. Tatăl lui, Pierre Francois Bernard, a fost viticultor și, la uri ent dat, director de școală, iar mama sa, pe care o adora, s-a numit ie Saulnier. Bernard a urmat cursurile unei școli iezuite din Ville-he, aproape de locuința sa, și pentru un timp a fost student la College hoissey, unde nu a studiat vreo disciplină științifică și nici nu s-a rcat prin rezultate strălucite la învățătură. La vârsta de optsprezece Bernard s-a văzut nevoit să renunțe la școală pentru a-l ajuta pe tatăl strîmtorat din punct de vedere financiar, drept care și-a început uce-pe lângă un farmacist. Astfel a ajuns să se întrebe dacă o serie de ;amente ale căror ingrediente le amesteca erau de vreun folos real - un indiciu al scepticismului pe care avea să-l manifeste toată viața în emele legate de organismul uman.

Urmînd un parcurs neobișnuit pentru o carieră științifică, Bernard s-a afirmat mai întîi în domeniul dramaturgiei și, înainte de a împlini douăzeci de ani, a scris o jnesă de teatru, *Trandafirul Rhone-ului*, care a și fost montată la Lyon. Încurajat de acest prim succes, el a plecat la Paris, unde a ajuns în anul 1834. I-a arătat lucrarea bine cunoscutului critic Saint Marc Girardin, care l-a sfătuit să-și schimbe orientarea profesională, în scurt timp, Bernard și-a luat bacalaureatul și s-a înscris la Facultatea de Medicină a Universității din Paris,

Bernard nu a excelat în materie de studii medicale; a absolvit printre ultimii din promoția sa, situîndu-se pe locul douăzeci și șase din douăzeci și opt de studenți. Totuși, esențiale pentru viitorul său s-au dovedit cursurile susținute de François Magendie, un renumit fiziolog și neurolog al vremii. Bernard l-a apreciat din primul moment pe Magendie, care era un cercetător hotărît și foarte sceptic în privința teoriei, astfel că și-a oferit gratuit serviciile de asistent. Începînd cu această perioadă, carnetele de însemnări ale lui Bernard reflectă amploarea incertitudinilor sale cu privire la cunoștințele medicale contemporane.

Bernard și-a luat diploma de absolvire a facultății în 1843, dar nu a practicat niciodată medicina. La fel ca mulți alți cercetători de mai tîrziu, n-a manifestat nici cel mai mic interes pentru vindecarea bolilor, în consecință, a rămas asistentul lui Magendie - devenind extrem de priceput la disecții - și în același timp a efectuat cercetări privind procesul digestiv și funcționarea sistemului nervos.

Unul dintre primele subiecte asupra căruia s-a îndreptat interesul lui Bernard a fost procesul digestiv, în 1848 el a arătat că pancreasul digeră 'grăsimile și a demonstrat că absența acestui organ provoacă moartea. Bernard a știut să profite din plin de pe urma celebrelor experimente efectuate de William Beaumont asupra lui Alexis St. Martin, un bărbat a cărui digestie putea fi observată după ce o rană prin împușcare i-a făcut o gaură în partea laterală a abdomenului și în stomac. Folosind animale ca subiecți, Bernard a creat fistule sau pasaje artificiale în scopul observării -o metodă care, în pofida protestelor formulate de opozanții viviseției din secolul al XIX-lea, s-a dovedit foarte utilă, în acest mod, Bernard a descoperit că, în afară de pancreas, în digestie este implicat și intestinul subțire. În general, Bernard a extins aria de cuprindere a operei lui LAVOISIER [19], care detectase combustia în procesul respirației. Bernard a fost primul care a situat digestia în contextul mai larg al asimilării elementelor nutritive prin intermediul metabolismului, considerînd că digestia are loc în întreg organismul, în toate țesuturile.

În 1848 Bernard a descoperit că ficatul secretă în sînge glucoza, o formă de zahăr, iar în cursul următorului deceniu a izolat glicogenul, forma depozitată a glucozei. Aceste descoperiri sînt considerate de toată lumea marile sale cuceriri. „Au avut cel mai mare impact asupra contemporanilor săi”, observă Joseph Fruton, „ca și asupra dezvoltării ulterioare a fiziologiei și biochimicii.” În anii 1855 și 1856, Bernard a publicat prima ediție a lucrării

n două volume, *Lecons de physiologie experimentale appliquees à la cine* („Lecții de fiziologie experimentală aplicată în medicină”.). e numele lui Bernard mai sînt legate descoperiri importante în do-ul sistemului nervos, în descrierea pe care a făcut-o urechii a explicat carea nervului cranian și totodată a schițat acțiunea nervilor vasomocare controlează dilatarea și contractarea vaselor sanguine. Alte cerlegate de sistemul nervos s-au materializat în experimente cu ante toxice, care au demonstrat cum bioxidul de carbon și stricnina rovoaca moartea. Din această cercetare a rezultat înțelegerea parțială ;anismului de acțiune al curarei, o otravă care a devenit importantă estezie. Tot datorită acestei cercetări, Bernard este cunoscut și ca itorul farmacologiei experimentale.

.nul 1857 a marcat o nouă fază în cariera lui Bernard, pe parcursul a a elaborat principiile generale ale fiziologiei care îi consolidează iperirile. Lucrarea „Introducere în studiul medicinei experimentale” a t în 1865, iar doi ani mai tîrziu a publicat un articol care conținea rie unificată a fiziologiei bazată pe ideea de *milieu interieur* (mediul n). Aici, Bernard formulează importanta generalizare conform căreia ii, ca organism viu, se protejează față de mediul exterior prin crearea mediu interior stabil, reglat de către sistemul nervos. Deși autorul nu habar de neurotransmițătorii chimici și nici de sistemul endocrin, iul interior” al lui Bernard prefigurează homeostazia, așa cum a fost finită de către Walter Cannon în secolul XX, ca proprietate a orgaelor vii de a-și menține diferite constante fiziologice. HANS SELYE

cel care a dezvoltat conceptul de stres, a fost și el conștient de ele lui Bernard. Astfel, el a scris că Bernard „a demonstrat cu clari-;ă mediul intern... al unui organism viu trebuie să rămîină constant, fida modificărilor survenite în mediul extern”, n ultima parte a vieții sale, Bernard a fost copleșit cu onoruri. A făcut

din Legiunea de Onoare începînd din 1867 și a fost făcut membru ademie Franceze în 1869. În același an a devenit senator, în timpul apoleon al III-lea, avînd misiunea de a valida oficial măsurile politice uvernului. Din acest motiv a fost nevoit să fugă din Paris în 1870, în războiului franco-prusac. e de altă parte, viața personală a lui Claude Bernard s-a dovedit truoasă. Din dorința de a-și continua cercetările, a consimțit la un ij de conveniență cu o femeie înstărită, Mărie Françoise Martin, în

Cei doi fii ai săi au murit în fragedă pruncie, iar cele două fiice s-au .inat de el, la fel ca și mama lor, unul dintre motive constituindu-l tistul acestora față de experiențele lui cu animalele. La sflrșitul vieții it o relație platonică cu Mărie Raffalovich, soția unui bancher paricare i-a asigurat mîngîiere și căldură sufletească în ultimii săi ani. agnostic, i s-a dat ultima împărtășanie, împotriva voinței sale. A la 10 februarie 1878 și a fost primul om de știință francez căruia i organizat funeralii naționale.

HERMANN VON HELMHOLTZ

și ascensiunea științei germane

1821-1894

Cunoscut sub porecla afectuoasă de „Cancelar imperial al fizicii germane” de către colegii săi, Hermann von Helmholtz este o figură proeminentă a renașterii științifice din Germania secolului al XIX-lea. El a avut contribuții fundamentale în domeniul fiziologiei și al fizicii și, de asemenea, a fost autorul câtorva invenții vitale în optică și în acustică. Apreciat drept unul dintre cei mai mari oameni de știință care au făcut cercetări în mai multe domenii, Helmholtz și-a canalizat preocupările spre termodinamică, electricitate, electrodinamică și hidrodinamică. Exercițind o puternică influență asupra altor oameni de știință, printre care se numără figuri ilustre de talia lui Heinrich Hertz și MAX PLANCK [50], Helmholtz a dominat știința de la Universitatea din Berlin în perioada în care a avut loc incubajia revoluției științifice în fizică la începutul secolului XX. „În calitate de confident al împăraților și industriașilor, al artiștilor și al filozofilor societății, al oamenilor de știință și al oficialităților guvernamentale deopotrivă”, scria nu de mult Richard I. Kremer, „Helmholtz s-a impus ca lider politic și chiar spiritual al puternicei comunități științifice germane.”

Hermann von Ludwig Ferdinand von Helmholtz, acesta fiind numele lui după ce a primit, spre sfârșitul vieții, un titlu nobiliar, s-a născut pe 31 august 1821 la Potsdam, lângă Berlin. Mama lui, Caroline Penn, era urmașă a lui William Penn. Fiind foarte fragil în tinerețe, el a avut o relație foarte apropiată cu tatăl său, care preda filozofia și literatura la Universitatea din Potsdam. Ferdinand Helmholtz era un om sensibil și cu o considerabilă cultură, care l-a învățat pe fiul său latina și greaca, dar și ebraica, franceza, engleza, araba și italiana. Tot el l-a inițiat pe Hermann în tainele filozofiei transcendente ale lui Hegel și în scrierile lui Kant.

Deși Helmholtz s-a simțit atras de fizică de la o vârstă fragedă, familia lui nu avea posibilități financiare ca să-i asigure o instruire universitară. În schimb, el a urmat cursurile Institutului Medical Friedrich Wilhelm, începând cu 1838, scutit de taxe de școlarizare în schimbul unui stagiu în

ă ca medic militar, în 1842, Helmholtz și-a luat diploma, după ce a t cu bine cunoscutul fiziolog și anatomist Johannes Miiller. Teza lui solvire, pe tema structurii sistemului nervos al animalelor neverte-reflectă interesul manifestat pentru domenii ca: fiziologia, fizica și citatea. După aceea, Helmholtz a servit cinci ani în armată. Deoarece ferise un post în orașul său natal, a putut să-și continue studiile și amenajeze chiar un laborator în timpul orelor de muncă, fiind la cu ultimele descoperiri științifice, în 1848 i s-a permis să părăsească iul militar și să ocupe un post la Universitatea din Königsberg.

Imholtz s-a alăturat opoziției vitalismului, doctrina potrivit căreie ființele au nevoie de o „forță vitală” ce nu poate fi explicată de le sau fizică, în 1842, Julius Robert von Mayer,- studiind metabo- corpului uman, ajunsese la concluzia că energia chimică și căldura exprima cantitativ în aceleași unități de măsură, în 1845 el a extins la fenomenele electromagnetice și chimice. Helmholtz nu aflase rezultatele acestuia atunci când și-a prezentat lucrarea „Despre rvarea energiei” în fața Societății Fizice din Berlin, în 1847. Dar el 5 ipoteza similară potrivit căreia există o unitate esențială a materiei, m are nevoie de ideile vitalismului: căldura și contracția musculară male sînt rezultatele unor reacții fizice și chimice. Ca și Mayer în Iul său intitulat „Despre conservarea energiei”, el a fundamentat e avea să fie mai târziu prima lege a termodinamicii, care definește a drept o formă de energie. Teoria lui Mayer nu a fost imediat tată, ceea ce a și condus la nebunia acestuia, dar concluziile similare [i Helmholtz erau susținute de o argumentare matematică mult mai exă. Importanța ei nu a fost recunoscută peste noapte, dar chiar dacă rezumat doar la această lucrare, Helmholtz și-ar fi câștigat respectul nității științifice din secolul XX.

i 1851, pe cînd cerceta luminozitatea ochiului, Helmholtz a inventat noscopul. După cum a explicat ulterior, și-a dat seama de faptul că, cînd examinează ochii, lumina roșie este reflectată înapoi. Mai e, Ernst von Briicke remarcase că pupila se lărgeste și se îngustează , dar „nu se întrebese ce imagine reflecta ochiul iluminat”. De fapt, reflexiei este retina sensibilă la lumină. Helmholtz a construit un ment simplu, o oglindă concavă cu o gaură în mijloc. Aparatul nu cționat la început „și dacă n-aș fi fost ferm convins că este posibil n fundul ochiului, retina, nu aș fi insistat. Dar după o săptămînă am pentru prima oară să văd retina unui om în viață”. ••

elmholtz a creat și oftalmometrul, cu care se măsoară curbura ochiucînd posibilă stabilirea gradului de astigmatism. Descoperire considere oftalmologul von Grafe „cea mai importantă dintre toate invențiile”, aometrul a consolidat reputația de care se bucura Helmholtz. Acesta și alte contribuții la studiul vederii, iar în 1856 a publicat primul

său volum din *Handbuch der Physiologischen Optik*, tradus în 1924 în engleză sub numele *Treatise on Physiological Optics* - „Tratat de optică fiziologică”.

Lista realizărilor lui Helmholtz începînd din anii 1850 este impresionantă. El a inventat în 1852 miograful și a folosit acest dispozitiv de măsură pentru a face prima evaluare a vitezei impulsului nervos. De asemenea, a rectificat teoria vederii culorilor elaborată de Thomas Young, astfel încît aceasta a devenit o explicație cuprinzătoare și convingătoare. De remarcat că a studiat și urechea, ajungînd la o înțelegere mai bună a structurii acesteia. Au devenit celebre cercetările lui în domeniul acusticii, culminînd cu formularea teoriei rezonanței în explicarea auzului, în 1863, în lucrarea intitulată *Despre senzația de ton ca o bază fiziologică a teoriei muzicii*, el a oferit o explicație mecanică a esteticii muzicale care, în linii mari, este valabilă și astăzi.

În 1855, Helmholtz s-a mutat la Universitatea din Bonn, iar trei ani după aceea, la Universitatea din Heidelberg, unde se înființase, la cererea lui, un institut de fiziologie. Totuși, spre sfîrșitul anilor 1860 Helmholtz a ajuns la concluzia că domeniul fiziologiei, aflat într-o rapidă extindere, nu mai poate fi investigat în ansamblul său. Prin urmare, și-a canalizat preocupările în direcția fizicii, în 1871, el a acceptat prestigiosul post de profesor de fizică la Universitatea din Berlin, în scurt timp el avea să se distingă prin contribuțiile la teoriile mecanicii, dinamicii fluidelor și electromagnetismului.

Din punct de vedere istoric, marea lui contribuție la dezvoltarea fizicii germane a constatat în reorientarea acesteia spre aprecierea lucrărilor lui MICHAEL FARADAY [24] și JAMES CLERCK MAXWELL [35]. În timp ce contribuția lui Maxwell în domeniul electromagnetismului se concretizase într-o teorie a cîmpurilor care avea să dea naștere curînd la o teorie nouă asupra materiei, ideea dominantă în fizica germană a epocii pe tema electromagnetismului era aceea a „acțiunii la distanță”. Treptat, Helmholtz a ajuns să accepte ideile lui Maxwell, implicit teoria particulelor în cazul fenomenelor electrice. „Dacă acceptăm ipoteza că substanțele elementare [elementele] sînt compuse din atomi”, scria Helmholtz în 1881, „se impune concluzia că și electricitatea, pozitivă și negativă deopotrivă, este divizată în porțiuni elementare care se comportă ca niște atomi de electricitate”.

Încurajat de Helmholtz, studentul său Heinrich Hertz avea să confirme experimental în 1886 ecuațiile lui Maxwell. Helmholtz a anunțat entuziasmat descoperirea lui Hertz la Societatea Fizică din Berlin: „Domnilor”, a exclamat el, „sînt pe cale să vă împărtășesc astăzi cea mai importantă descoperire din secolul nostru înregistrată în fizică”. Helmholtz însuși a încercat să reducă electrodinamica la un set de idei matematice, dar efortul lui s-a soldat cu un eșec în special deoarece fizica clasică își atinsese

le. Alte descoperiri importante aveau să se producă abia după
ionarea problemei corpului negru de către MAX PLANCK [50] și
>perirea razelor X în preajma anului 1900.

ersonalitate impresionantă, Hemlholtz era în 1885 liderul de necon-
al științei germane. El a fost mentorul unui mare număr de studenți au
devenit ulterior mari fizicieni. Savantul reușea să recupereze ițele
în materie de umor și căldură personală printr-o integritate morală,
îocupare permanentă pentru formarea studenților săi și într-o oarecare
ară prin carismă. Max Planck, care a pus bazele teoriei cuantice, a
[at una din întrevederile cu Helmholtz pe care îl percepea ca pe un
„Atunci când în timpul unei discuții [Helmholtz] se uita la mine cu
acea calmi, cercetători, pătrunzători și neîndurători, mă simțeam
ins de o încredere și devoțiune filială fără margini..." Iar asta deși
nholtz nu excela prin tactul său pedagogic. Planck a menționat, tot-
ă, că „Helmholtz nu își pregătea niciodată cu~surile cum trebuie. El
bea liber și își întrerupea adesea discursul... iar noi aveam impresia
& că ora îl plectisește în aceeași măsură ca și pe noi". Prima soție a
lui Helmholtz a fost Olga von Velten, cu care a avut doi ii. La doi ani
după moartea acesteia, în 1859, se va recăsători cu Anna [Mphl, o
femeie cu mulți ani mai tânără decât el, care i-a dăruit alți trei fii. în
1883, Helmholtz a primit un titlu nobiliar ereditar. Spre sfârșitul ii a
suferit de migrene cumplite, asociate cu stări depresive. Helmholtz [urit
în urma unui atac de apoplexie pe 8 septembrie 1894, fiind, după
Stevens Turner, „ultimul savant în tradiția lui Leibniz, care a abordat
e științele, inclusiv filozofia și artele".

RUDOLF VIRCHOW

și doctrina celulară

1821-1902

Pînă pe la mijlocul secolului al XIX-lea, în mintea oricărui european cuvîntul *celulă* era asociat doar cu încăperile austere ale călugărilor, în 1665, cînd Robert Hooke a observat cu ajutorul microscopului său, „foarte multe cutiuțe” în feliile de plută, el le-a comparat cu fagurele de miere și le-a dat o denumire care să semnifice un spațiu delimitat și gol. Interiorul fertil al celulei și rolul ei fundamental pentru organismele vii au rămas necunoscute vreme de alte două secole. Abia în 1838 și 1839, cu ajutorul unei optici ameliorate și al teoriilor formulate de către botanistul Matthias Schleiden și zoologul Theodor Schwann, au apărut o serie de indicii privind amploarea semnificației celulei. Dar geniul teoriei celulare a fost medicul și anatomistul german Rudolf Virchow, fondatorul patologiei celulare.

Unul dintre cei mai renumiți medici ai epocii sale, Virchow s-a remarcat prin capacitatea sa, asemănătoare cu cea a lui Pasteur, de a aborda probleme de o importanță fundamentală, de a dezvolta o teorie generală pornind de la datele experimentale și de a lupta pentru acceptarea acesteia. Virchow a fost un savant implicat politic și un politician radical care credea că medicii trebuie să fie „avocații firești ai săracilor”, astfel că, la moartea sa, după cum scrie biograful său Erwin H. Ackerknecht, „Germania avea să se plîngă de pierderea simultană a patru oameni de seamă: cel mai bun patolog, cel mai renumit antropolog, cel mai de seamă sanitar și cel mai important liberal”.

Rudolf Ludwig Cari Virchow s-a născut la 13 octombrie 1821 în orașul Schivelbein, aflat astăzi pe teritoriul Poloniei, dar pe atunci amplasat în provincia prusacă Pomerania, la Marea Baltică. Tatăl lui, Cari Christian Siegfried Virchow, a fost fermier, un mărunț om de afaceri și trezorier al orașului, iar mama lui s-a numit Johanna Măria Hesse Virchow. Plecînd de acasă pentru a urma cursurile gimnaziului la vîrsta de paisprezece ani, Rudolf a excelat la școală, manifestînd o pasiune pentru învățătură și propunîndu-și să dobîndească „o cunoaștere atotcuprinzătoare a naturii, de la divinitate pînă la piatră”, în 1838 el a cîștigat o bursă pentru studierea medicinei la Institutul Friedrich-Wilhelms din Berlin. Aici s-a familiarizat cu lucrările lui Johannes Peter Miiller, ale cărui cuceriri în fiziologie

[~

Înceau progrese importante în anatomia microscopică și patologică, în 1843 și-a luat licența în medicină.

Virchow a devenit internist la Spitalul de Caritate din Berlin, unde nea o mare efervescență intelectuală în rândurile personalului medical. Inițial a lucrat la disecție în secția de patologie, efectuând disecții și demonstrații anatomice, în 1847 a devenit *Privatdozent*, ceea ce i-a permis să predea, între timp, a început primele sale cercetări.

" Cea dintâi lucrare a lui Virchow a avut drept subiect flebita, o boală matorie a venelor despre care se credea pe atunci că ar juca un rol al în patologie. Analizând fibrina, principala proteină din cheagurile sînge, Virchow a evidențiat importanța acesteia pentru coagulare și a dus termenii noi de *embolie* și *tromboză*. El a demonstrat că cheagurile provoacă flebita nu sînt cauzele locale ale inflamației, ci doar pachete elule degenerate transportate din alte locuri. De asemenea, el a mai

(t că puroiul este provocat de celulele albe din sînge. Observațiile •a formării leucocitelor l-au condus la descrierea leucemiei. ară să rămînă indiferent față de agitația socială caracteristică anilor '40 colului al XIX-lea, Virchow s-a angajat politic după anchetarea unei :mii de tifos în Silezia Superioară, unde trăia o minoritate poloneză iată de către Prusia, în calitate de membru al comisiei constituite de rn în urma dezvăluirilor din presă, Virchow a plecat la fața locului și

f emit un raport potrivit căruia cauzele epidemiei erau considerate a fi tură socială. Aceasta a fost prima ieșire la rampă a lui Virchow, care scris pentru respectiva epidemie „democrație, educație, libertate și eritate”. El a formulat retoric o întrebare care are și astăzi aceeași antă ca și în secolul al XIX-lea: „Oare triumful geniului uman să se ă la faptul că specia umană devine din ce în ce mai nenorocită?” flat la Berlin în timpul Revoluției din 1848, Virchow s-a numărat e activiști - deși, după propria-i mărturisire, era inefficient pe bari--, militînd pentru reformarea instituțiilor medicale germane. El a :at un săptămînal radical, *Die Medizinische Reform*, în care a susținut potrivit căreia medicii au datoria de a-i sluji pe cei sărmani. Tot-a fost ales în Dieta Prusacă, dar era prea tînăr ca să-și poată exercita atul. Din cauza antiregalismului său supărător, precum și a ideilor gnostice, Virchow a avut de suferit în următoarea perioadă de reacțiune ă. I s-a suspendat salariul de mizerie pe care-l primea de la spital, i fost demis din funcție. De asemenea, a trebuit să părăsească Beriar în 1849, cînd s-a întors ca să se căsătorească, autoritățile locale ut grijă să-l expulzeze imediat după terminarea ceremoniei. Dar w se bucura deja de o reputație incontestabilă, astfel că Universi-in Wurzburg i-a încredințat catedra de anatomie patologică. :r-adevăr, în 1847, o dată cu apariția importante publicații de spe-te, *Archiv für pathologische Anatomie und Physiologie*, Virchow a it principala forță din Germania - așa cum era CLAUDE ARD [28] în Franța - în spatele noii supremații a fiziologiei în

medicină. „Experimentul”, scria el, „este instanța supremă a științei fiziologice patologice.” El a întemeiat studiul structurilor normale ca o cheie pentru înțelegerea celor patologice, efectuând cercetări sistematice, și a publicat numeroase monografii. La începutul anilor '50, Virchow a elaborat doctrina celulară și principiile fundamentale ale patologiei celulare.

Cu toate că Theodor Schwann formulase o importantă teorie celulară în 1839, aceasta era incompletă, iar Virchow a corectat-o și a extins-o atât din punct de vedere conceptual, cât și în privința unui mare număr de detalii. El a arătat că mușchii și oasele sînt alcătuite din celule la fel ca și țesuturile și a făcut o serie de descoperiri în domeniul anatomiei. De asemenea, a demonstrat prezența țesuturilor conjunctive amestecate cu celulele nervoase în măduva spinării și în creier. Și, în afară de aceasta, a elaborat o clasificare de bază a țesuturilor celulare.

Încă din 1845, Virchow a desemnat celula drept unitatea de bază a vieții, iar în 1852 a enunțat ipoteza diviziunii celulare ca modalitate de reproducere, respingînd ideea lui Schwann cu privire la existența unei substanțe generative numită blastemă. Rămîne celebră formularea pe care Virchow a dat-o așa-numitei doctrine celulare, *Omnis cellula e celhila* („Fiecare celulă provine dintr-o altă celulă”). Virchow a înțeles că în interiorul celulelor au loc procese chimice și și-a dat seama de importanța nucleului. „Dezvoltarea își menține continuitatea”, scria el, „deoarece nici o generație anume nu poate iniția o serie nouă de dezvoltări. Țesuturile trebuie să fie reduse la un singur element simplu, celula.” Recunoscînd în celulă unitatea fundamentală a vieții, el scria că aceasta este „ultima formă ireductibilă a oricărui element viu și... din ea emană toate activitățile vitale, atât la organisme sănătoase, cât și la cele bolnave”.

În 1856, Virchow a fost rechemat la Berlin, și prestigiul de care se bucura i-a permis să-și condiționeze întoarcerea de construirea unui nou Institut de Patologie, al cărui director a și devenit. Lucrarea sa extrem de importantă, *Cellular-pathologie*, alcătuită pe baza materialului prezentat într-o serie de conferințe susținute în cadrul Institutului, a fost publicată în 1858 și tradusă în engleză în următorii doi ani. „Ceea ce Virchow a realizat cu lucrarea *Patologia celulară*”, scrie medicul Sherwin Nuland, „s-a concretizat în enunțarea principiilor pe care avea să se bazeze cercetarea medicală în următorii peste o sută de ani.” Doctrina celulară a lui Virchow a lărgit orizonturile cercetării în biochimie și fiziologie și a exercitat o mare influență în domeniul mai cuprinzător al biologiei, generînd în cele din urmă biologia moleculară, pe măsură ce genetica a evoluat și mecanismele reproducerii au fost mai bine înțelese. „Se trece prea des cu vederea”, comentează Elof A. Carlson, „faptul că doctrina celulară a apărut cam în aceeași perioadă (1858) ca și *Originea speciilor* a lui Darwin (1859).”*

* În această privință este interesant de remarcat faptul că Virchow a avut două importante lacune în plan științific. Concentrat asupra patologiei celulare, el nu a acceptat teoria microbiană a bolii propusă de LOUIS PASTEUR [32]. Și chiar dacă nu a respins teoria evoluționistă, a privit-o cu neîncredere.

Istoricilor nu le-a scăpat din vedere faptul că elaborarea teoriei celulelor s-ar putea să aibă legătură și cu atitudinea politică a lui Virchow. dicul adept al unei „democrații fără restricții” era una și aceeași per-/na cu autorul teoriei celulare care, așa cum scria Erwin Ackerknecht,/[monstra că organismul este un stat liber alcătuit din indivizi egali, oiferație a celulelor, un stat celular democratic”.

Virchow s-a implicat politic pe tot parcursul vieții sale. A fost ales wlamentul Prusiei în 1862, unde a devenit lider al opoziției. Unul re adversarii săi politici, Otto Bismarck, l-a provocat la duel în 1865,

Virchow l-a refuzat cu un sarcasm zdrobitor. Ales în Reichstag în O, al cărui membru a rămas pînă în 1893, Virchow a intrat în conflict u Partidul Social Creștin, de orientare antisemită.. Chiar dacă Virchow putut influența nici ascensiunea lui Bismarck, nici consecințele deruoase ale patriotismului german, el s-a dovedit un lider civic eficace, tribuind la modernizarea sistemului de canalizare și a alimentării cu potabilă a Berlinului.

Unul dintre efectele colaterale ale gîndirii politice a lui Virchow pe ura înaintării în vîrstă l-a reprezentat accentuarea interesului față de ologie și față de noua știință a antropologiei fizice, care a devenit ritară pentru el după 1870. Opuîndu-se ferm ideii tot mai des vehite privind superioritatea rasială, el a efectuat un recensămînt al copicare a infirmat pretențiile privind existența unei rase germane unice.

dezgropat craniile în Pomerania sa natală și l-a însoțit pe Heinrich iemann în expediția soldată cu descoperirea ruinelor Troici, în 1878. how a demonstrat că, de fapt, marile civilizații cunoșteau o maximă)rire într-o perioadă în care triburile germane trăiau încă în peșteri, un text omagial, FRANZ BOAS [49] spunea: „Antropologia fizică și ologia preistorică și-au căpătat actualul statut în Germania în princi-latorită influenței și activității lui Virchow”.

Deloc surprinzător, dar spre deosebire de alți mari savanți germani ai lului al XIX-lea, Virchow a refuzat titlul nobiliar și adăugarea parti-von la numele său. Deși respingea comunismul, Virchow a fost toată un socialist revoluționar. „Societatea noastră”, scria el, „asemenea lui Oedip, bîjbîie tot mai tare în propriul său întuneric regretabil, iar crearea și fortificarea inamicilor săi și prin împingerea lor către măsuri me, care și ele sînt nesănătoase, își sapă singură groapa, în acest fel nplinește profeția oracolului.”

'e deplin conștient de propria sa importanță pentru medicină și acti-în adevăratul înțeles al termenului, Virchow a susținut numeroase srințe despre problemele generale ale științei și ale vieții politice, iar trșitul vieții a fost copleșit cu onoruri. A murit la 5 septembrie 1902 auza unei complicații survenite în urma fracturării femurului, după ce :ut din tramvai.

GREGOR MENDEL

și legile eredității

1822-1884

Povestea modului în care Gregor Mendel - un călugăr care a părăsit mănăstirea, a descoperit legile eredității, le-a oferit lumii în 1865, a fost respins, apoi a murit necunoscut, geniul lui științific fiind recunoscut abia după moarte - este o parabolă a secolului XX. Este perfect adevărat că ideea de bază a lui Mendel, potrivit căreia anumite trăsături sînt transmise urmașilor conform unor reguli definite și măsurabile, a contribuit considerabil la dezvoltarea gîndirii biologice. Dar în ultimii ani, pe măsură ce istoricii științei încep să se uite mai atent la opera lui Mendel și la comunitatea științifică de la sfîrșitul secolului al XIX-lea, aspirațiile și descoperirile lui nu mai sînt ceea ce păreau. „Preotul care ținea în mîini cheia evoluției”, după cum îl descria Loren Eiseley, autoarea unor lucrări de știință popularizată, cu doar o generație în urmă, a devenit obiectul unei analize foarte serioase. Dar, deși scopurile și rezultatele lui Mendel nu au fost atît de mărețe cum s-a spus uneori, influența lui postumă asupra biologiei este incontestabilă.

Născut pe 22 iulie 1822, Mendel a purtat inițial numele de Johann. Părinții lui erau țărani prosperi din Heizendorf, Silezia, pe vremea aceea parte integrantă a Imperiului Austro-Ungar, care mai tîrziu avea să fie înglobată în Cehoslovacia, iar în prezent se află între granițele Republicii Cehe. Întrucît calitățile lui intelectuale s-au făcut remarcate de timpuriu, el a fost trimis la gimnaziul din Troppau. Mai tîrziu a urmat cursurile Universității din Olmiitz. În tinerețe era adesea bolnav, suferințele sale fiind probabil de natură psihosomatică. La vîrsta de 21 de ani a intrat la mănăstirea augustinilor din Briinn (astăzi Brno), după toate probabilitățile o decizie cu prea puține conotații religioase. După încheierea studiilor de teologie, dar și de agricultură și botanică, între 1844 și 1848, Mendel a fost hirotonisit și a luat numele monastic de Gregor. Din 1851 pînă în 1853, a studiat matematica și științele naturii la Universitatea din Viena. Întors la mănăstirea lui, a predat timp de 14 ani, începînd cu 1854.

1856, Mendel și-a început lunga serie de experimente pe mazărea stibilă. Într-o perioadă de circa doi ani, el a crescut mazăre care a at „linii pure” cu șapte trăsături distincte, concentrându-se asupra caracteristicii ca mărimea, culoarea, forma și textura. Apoi a crescut mte cu trăsături alternative, încrucișându-le pe cele înalte cu altele e, netede, aspre etc. Așteptându-se la rezultate amestecate - de pildă, e de înălțime medie sau cu boabe de asprime medie, Mendel și-a dat¹

că trăsăturile alternative au fost și ele moștenite. Unele plante au ut înalte, altele scunde, iar boabele rezultate au fost fie netede, fie . *Legea segregării independente* a devenit prima dintre cele trei legi eliene ale eredității, dandel a descoperit și faptul că la reproducere nu se moștenește în-

set de caracteristici, ci trăsături individuale. Fiecare pereche dintre lapte trăsături studiate de Mendel se transmitea independent de cele- Diversele aspecte ale acestei teorii vor fi în cele din urmă nuanțate i când se va stabili baza fizică a geneticii; dar în ceea ce îl privește, del a avut marele noroc că a studiat mazărea, ale cărei trăsături indile externe se stabilesc independent unele de altele. Aceasta a devenit na dintre legile lui Mendel: *legea clasificării independente*. Atunci THOMAS HUNT MORGAN [53] a descoperit că unele trăsături sînt între ele, legea a fost modificată, otrivit celei de-a treia legi a lui Mendel, *legea dominanței*, dintre rii pereche care contribuie la trăsătura moștenită, unul este întotdeauna-ominant, iar celălalt recesiv, adică în curs de dispariție. Această lege nează în proporții distincte și astăzi se știe că are o aplicabilitate ață.

n cercetarea sa, Mendel s-a călăuzit după o concepție experimentală î riguroasă. El a crescut circa 28 000 de plante, le-a fertilizat manual i făcut de obicei de albine) și a folosit un număr de varietăți drept .ri de control. Evidențiind caracterul migălos al experimentelor sale, lei avea să scrie: „Este nevoie de un oarecare curaj ca să îți asumi o •e de asemenea anvergură, dar aceasta pare să fie singura cale potri-)rin care poți obține în cele din urmă soluția unei probleme de o rtanță crucială, legată de istoria evoluției formelor organice”, lendel și-a prezentat studiile într-o lucrare prezentată la Societatea de : Naturală din Briinn în 1865 și publicată în anul următor. Lucrarea ignorată. Ulterior, el a întreținut o corespondență descurajantă cu un cunoscut botanist elvețian, K.W. von Nägeli. După ce acesta l-a t să experimenteze pe plante de genul lăptucii, Mendel a renunțat la țările sale inițiale. Mai târziu și-a continuat activitatea în domeniul or și perelor, devenind unul dintre cei mai cunoscuți specialiști în mltură. În 1868, Mendel a fost numit abate al mănăstirii și din acel :nt s-a dedicat exclusiv treburilor administrative pînă la sfîrșitul vieții.

în 1878, Mendel l-a condus prin grădina sa pe C.W. Eichling, un horticultor aflat în vizită, căruia i-a arătat mazăre „despre care mi-a spus că îi schimbuse înălțimea și tipul fructelor... L-am întrebat cum a făcut asta și mi-a răspuns: «e un truc, dar e o poveste lungă și mi-ar lua prea mult să v-o povestesc»".

În 1900, la 16 ani după moartea lui Mendel, lucrările lui au fost redescoperite de trei botaniști: Hugo De Vries, Carl Correns și Erich Tschermak von Seysenegg. Se pare că aceștia au acordat o importanță crucială lucrării lui Mendel, după cum reiese din literatura de specialitate, exact pentru a se evita o neplăcută dispută asupra priorității în privința descoperirii legilor dominanței și segregării. De asemenea, munca lui Mendel i-a ajutat pe aceștia să-și organizeze experimentele ulterioare. Mai târziu, William Bateson, omul de știință de la Cambridge care a inventat termenul de *genetică*, a adaptat legile mendeliene la propriile cercetări pe tema eredității. Bateson respingea ideea lui Darwin cu privire la apariția speciilor în urma evoluției, iar experimentele lui Mendel puteau fi folosite pentru a explica schema mutațiilor lui. Abia în 1930, o dată cu lucrările unei generații noi de oameni de știință, pare să se fi clarificat confuzia asupra contribuției lui Mendel. Atunci i s-a atribuit lui Mendel meritul de a fi explicat mecanismul trăsăturilor moștenite, care între timp devenise parte a unei teorii mai largi a selecției naturale, susținută și de descoperirea moștenirii cromozomiale.

Astăzi, datorită analizei atente a savanților contemporani, această imagine a fost corectată, iar munca lui Gregor Mendel reevaluată. Se pare că el s-a concentrat asupra obținerii unor noi soiuri de plante hibride, insuficient înțelese, deși citise opera lui Darwin și devenise conștient de implicațiile mai ample ale eredității. Experimentele lui sînt impresionante, dar rezultatele par prea frumoase ca să fie adevărate. Ele sînt extrem de greu de reprodus. Cu toate acestea, din punct de vedere istoric, munca lui a reprezentat un nou impuls în transformarea biologiei într-o știință cuantificabilă, iar lui Mendel îi revine meritul de a fi realizat „o revoluție conceptuală”, după cum o numește Peter J. Bowler. Mendelianismul „a fost treapta către palpitanta - și uneori înfricoșătoarea - lume a biologiei sfîrșitului de secol XX. Dacă vrem să înțelegem rolul jucat de știință în lumea complexă în care trăim, apariția mendelianismului merită sigur o serioasă atenție din partea noastră”.

La sfîrșitul vieții, Mendel, blîndul călugăr, s-a trezit angrenat într-o dispută neplăcută cu guvernul în privința impozitelor. Se pare că a contractat o boală de inimă și una de rinichi și a început să fumeze 20 de trabucuri pe zi. Suferind de hidropizie, el și-a petrecut ultimele zile pe o canapea, cu picioarele bandajate. Așa l-a găsit îngrijitorul lui, mort, pe 6 ianuarie 1884.

LOUIS PASTEUR

și teoria microbiană a bolii

1822-1895

Teoria conform căreia bolile sînt provocate de microorganisme și nu de demoni sau miasme nu este mai veche de un secol. Avansată în epoca Renașterii de către medicul italian Fracastorius, cel care a dat seama de sifilisului, teoria contagiunii a avut susținători de-a lungul următoarelor două secole, dar nu s-a putut impune. Abia în a doua jumătate a secolului al XIX-lea situația a început să se schimbe, atît ca urmare a investigațiilor izolate ale medicilor, cît și a lucrărilor sistematice ale unor savanți precum chirurgul britanic Joseph Lister. Dar știința bacteriologiei, care s-a bucurat de un mare succes, este în general atribuită gemenilor Louis Pasteur.

Și studiile recente l-au readus pe Pasteur printre muritorii de rînd. Pasteur, a fost adeseori venerat pînă dincolo de rațiune -, nu se poate sta concluzia, la care se ajunsese deja în timpul vieții sale, că bărbatul acesta se numără printre cei mai mari oameni de știință din istoria omenirii. Chimist de formație, Pasteur s-a ocupat de problemele practice ale fermentării în oțet, vin și bere, după recente descoperiri din domeniul cristalografiei. În timpul ultimei și celei mai importante etape a carierei sale, el a studiat cauzele bolilor infecțioase la oameni și animale și a creat vaccinuri împotriva antraxului și a turbării, precum și o serie de tratamente de succes avînd ca obiectiv combaterea unui mare număr de boli. Excepționala capacitate a lui Pasteur de a formula conținuturi teoretice solide pe marginea neobositelor sale experiențe a condus la o viață de o mare importanță pentru medicină, în principiu, aceste teorii au salvat milioane de vieți omenești și au provocat schimbări profunde ale existenței cotidiene în întreaga lume. De aceea nu e surprinzător că Pasteur a devenit o figură legendară încă din timpul vieții și nici că astăzi, cînd atitudinea față de marile personalități ale științei este critică, realizările sale sînt supuse unei analize mai atente, cînd Pasteur s-a născut la 27 decembrie 1822 în orașul Dole din Franța. Tatăl lui, Joseph Pasteur, tăbăcar de meserie, a fost sergent

în armata lui Napoleon și a exercitat o mare influență asupra fiului său. În tinerețe, Louis a manifestat aptitudini pentru pictură - portretele care i-au supraviețuit demonstrează un talent excepțional -, dar a renunțat la ambițiile artistice la nouăsprezece ani pentru a se dedica unei cariere științifice. După absolvirea colegiului din Besançon, el și familia sa au hotărât că ar fi bine să-și continue studiile la Școala Normală Superioară din Paris, care atunci, ca și acum, era specializată în pregătirea profesorilor de colegiu în arte și științe. Elocvent pentru destoinicia, perfecționismul, egocentrismul și excentricitatea lui Pasteur este faptul că, în 1842, după ce s-a clasat pe un loc modest la examenul de admitere - inclusiv un calificativ „mediocru” la chimie -, a refuzat să se înscrie la cursuri. A mai studiat un an, a absolvit din nou examenul de admitere și s-a înmatriculat abia după ce s-a clasat printre primii. A studiat fizica și chimia, obținând diploma de profesor după ce a trecut cu bine examenul de „agregat” în 1846. În anul următor a susținut două teze - în chimie și în fizică.

Prima descoperire a lui Pasteur s-a produs în 1848 în sfera cristalografiei - pe atunci un domeniu cu activitate efervescentă - și a demonstrat obstinția, spiritul de observație, precum și aptitudinea acestuia de a formula o teorie generală. Chimistii erau atrași de anumite cristale, formate din tartrați, care sînt identice din punct de vedere chimic, dar prezintă proprietăți optice diferite, în sensul că unele refractă lumina, iar altele nu. Termenul de *izomeri* a fost introdus de J.J. Berzelius pentru a descrie asemenea compuși chimici, dar cum se putea întîmpla una ca asta nu era clar. Cu ajutorul unei pensete și al lupei și în urma unor observații de durată extraordinar de precise, Pasteur a reușit să demonstreze că cele două forme ale aceluiași cristal erau, în realitate, imagini în oglindă reciproce. Conform legendei, spulberarea acestui mister l-a făcut pe Pasteur să strige *Tout t'è.licouve!* („Totul a fost descoperit!”), o expresie care a devenit celebră. Pasteur și-a dat seama că descoperise nu numai structura acidului tartric, dar și moleculele disimetrice, o clasă de substanțe cu totul nouă. Studiul modului în care aliniamentul structurii moleculare influențează proprietățile unei substanțe chimice a devenit cunoscut sub denumirea de stereochimie.

În 1854, Pasteur a devenit titularul catedrei de chimie a Universității din Lille. Acolo și-a îndreptat atenția spre studiul fermentării. La îndemnul unui industriaș local care nu înțelegea de ce anumite loturi de suc de sfeclă de zahăr nu se transformau în alcool etilic, Pasteur a început să studieze problema. El a inclus în cercetările sale și fermentarea lactică și cea alcoolică. Cunoscută prin faptul că implica producerea alcoolului din zahăr, fermentația era considerată un proces chimic atît de către JUSTUS LIEBIG [26], cît și de alți chimiști ai acelei perioade.

Totuși, Pasteur a ajuns la o concluzie total diferită, anume că fermentația este un proces biologic care presupune multiplicarea drojdiei de bere. În

a publicat un scurt articol intitulat „Memoire sur la fermentation lactique” (Memoriu privind așa-numita fermentație lactică), care fi considerat o piatră de temelie a microbiologiei. Deși teoria lui ur nu era întru totul corectă, ea s-a dovedit prodigioasă, permițându-i anseze ideea că „există o categorie de ființe a căror respirație este uns de activă pentru a obține oxigen din anumiți compuși care sînt puși unei descompunerii lente și progresive”. Pasteur a descoperit ismele anaerobe și a fundamentat științific un proces care era aplicat ole la fabricarea berii și a vinului. In prezent, utilizarea industrială jdiei de bere s-a extins de la producția de alimente și alcool la area vitaminelor, a antibioticelor și hormonilor.

evenind la Paris în 1857, Pasteur a devenit director la Școala Nor-Studiul fermentației i-a atras atenția asupra problemei generației anee - credința străveche potrivit căreia anumite forme de viață apar ateria neînsuflită. Deși părea foarte plauzibilă (viermii și muștele de exemplu, din sol), teoria a fost constant respinsă de către chimia ică, însă Pasteur a inițiat un număr impresionant de experimente ioase cu scopul de a o valida. El a demonstrat că aerul atmosferic fi găsit întotdeauna în substanțe precum siropul de zahăr atunci cînd xpus la aer. De asemenea, a încălzit pînă la temperatura de fierbere cu gît în S și a constatat că în interior nu a apărut nici un organism - să fie introdus aerul. La un moment dat, Pasteur s-a dus în munții s-a urcat pe vîrfurile Mont Poupet, și-a deschis sticlele acolo și a nstrat că astfel de regiuni neospitaliere erau relativ necontaminate. Dubos scria că: „După ce Pasteur și-a terminat treaba, nu mai exista ut nici un motiv să se creadă că generația spontană ar mai putea a vreodată - cel puțin în condiții normale”.

e parcursul unui deceniu, începînd cu 1863, Louis Pasteur a exercitat uență considerabilă asupra industriei franceze, iar reputația sa a depășit ele țării, în 1863, la solicitarea lui Napoleon al III-lea, el a început dieze bolile vinurilor, care din motive necunoscute se transformau i în oțet, deveneau amare ori se alterau într-un fel oarecare. Pasteur it să demonstreze că asemenea situații erau provocate de descompu-bacteriană. Deși inițial s-a gîndit să introducă în vinuri un fel de ptic, Pasteur a descoperit că tratamentul termic era mai potrivit - și devăr metoda se folosea frecvent de către țăranii din anumite regiuni maniei și din alte părți. După ce Franța a fost înființată de Germania 71, Pasteur a aplicat principii similare pentru studierea berii, un gest lult sau mai puțin patriotic. Procedul de pasteurizare - încălzirea ;au a vinului pentru un timp scurt la temperaturi cuprinse între 50 și - a fost curînd aplicat unei mari varietăți de alimente, în special ui și produselor lactate.

Bolile viermilor de mătase au reprezentat o altă preocupare a lui Pasteur, care a reușit să salveze industria franceză a mătăsii de la o catastrofă prin controlarea procesului de reproducere, respectiv prin eliminarea gogoșilor atinse de boală.

Prin anul 1873 Pasteur dobîndise o largă recunoaștere, iar munca sa legată de bolile infecțioase din ultimii douăzeci de ani ai vieții a fost urmărită îndeaproape de un public tot mai numeros care îi prețuia eforturile, în 1880 Pasteur a făcut prima tentativă de a crea un vaccin după izolarea organismului care provoca holera păsărilor de curte. Probabil pentru a evita concurența, nu a împărtășit nimănui modul în care crease vaccinul -și anume prin simpla slăbire a microbului atunci cînd era expus la aer. Pasteur a înțeles că potența redusă a organismului conduce la imunitatea animalelor care urma după injectarea vaccinului*. Dîndu-și seama că era vorba de un principiu general, Pasteur a pășit în etapa cea mai importantă și mai eroică a carierei sale.

Inițial, succesul repurtat cu holera găinilor l-a determinat pe Pasteur să abordeze problema antraxului, o boală care afectează cirezile de vite și turmele de oi și se poate transmite și la oameni. După o investigație complexă, Pasteur a detectat microbul responsabil și a sugerat că acesta provenea de la carcasele animalelor îngropate în solul pășunilor, în 1881 Pasteur a făcut o spectaculoasă demonstrație publică a vaccinului împotriva antraxului, pe care susținea că-l obținuse dintr-un virus atenuat. El a infectat cincizeci de oi cu o cultură virulentă. Toate cele douăzeci și cinci de animale care nu au fost inoculate au murit, în vreme ce animalele vaccinate au supraviețuit.

Experimentele lui Pasteur în domeniul abia născut al imunologiei au culminat cu celebrul său vaccin antirabic, realizat în deceniul al nouălea al secolului al XIX-lea. Din cauza simptomelor sale dramatice și a sfîrșitului letal, turbarea a fost o boală misterioasă și înfricoșătoare, în laborator, Pasteur a reușit să protejeze cîinii injectîndu-le o formă atenuată de cultură. Apoi le-a inoculat o cultură de virulență maximă. Nu a încercat vaccinul pe oameni și nu s-a simțit tentat să facă acest lucru pînă în 1885, cînd i-a fost adus un băiețel, Joseph Meister, care fusese mușcat de un cîine turbat, întrucît se presupunea că oricum băiatul avea să moară dacă nu era vaccinat, Pasteur a acceptat, fără tragere de inimă, să-i inoculeze băiatului un vaccin. Micul Meister a supraviețuit, iar Pasteur s-a acoperit de glorie . Acest ultim succes i-a permis să adune fonduri prin subscripție

* Edward Jener (1749-1823) a elaborat o metodă de inoculare împotriva variolei, dar nu și-a dat seama cum funcționa acea metodă.

** Meister a devenit ulterior portar la Institutul Pasteur. În 1940, conform relatării lui Rene Dubos, el a preferat să se sinucidă decît să se supună ordinului germanilor invadatori de a deschide cavoul special al lui Pasteur.

ică pentru a construi institutul de medicină care astăzi îi poartă
ele.

Louis Pasteur s-a căsătorit în 1849 cu Marie Laurent, cu care a avut
copii, dintre care doi au ajuns la maturitate. A fost un model de
stabilitate burgheză, fiind considerat o persoană patriarhală, autori-
și lipsită de simțul umorului, în 1868, Pasteur a suferit un atac cere-
care i-a afectat pentru tot restul vieții mersul, vorbirea și dexteritatea.
Continuă să lucreze neobosit încă un sfert de secol. A murit la 28 sep-
embrie 1895, la St. Cloud, beneficiind de funeralii de stat ca un erou
național. Este înmormântat alături de soția sa într-o criptă din incinta
tuturului Pasteur.

Dincolo de puterea de muncă și memoria sa excepțională, Pasteur a
avut înaltă capacitatea de surprindere a detaliilor cu facultatea de generaliza-
re. Această calitate - evidențiată de amploarea și limpezimea scrierilor
- este împărtășită de Pasteur cu ISAAC NEWTON [13], ALBERT
STEIN [59], NIELS BOHR [66], CHARLES DARWIN [27] și SIG-
MUND FREUD [44]. Asemenea unora dintre aceste personalități, putea
fi și nedrept și contradictoriu. S-a lăsat angrenat în controverse mărunte
cu LAURENCE BERNARD [28] și a fost un patriot pios și un catolic devotat
care a refuzat să ia în considerare darwinismul. Dar aceste scăderi pălesc
în fața ceea ce Jacques Nicolle numește „talentul său remarcabil de a face
descoperiri întâmplătoare care deschideau subiect după subiect pentru lu-
crări de mai târziu, așa cum un fluviu irigă mari porțiuni dintr-un teri-
toriu fără să se abată de la calea sa către ocean”.

Realitatea e că, asemenea altor mari savanți a căror operă a fost intens
studiată, Pasteur nu s-a ridicat la înălțimea aprecierilor făcute de primii săi
studiați. Recent, într-o lucrare excepțională, istoricul și biograful Gerald
Geison a demonstrat pe bază de documente că vaccinul împotriva
antraxului descoperit de Pasteur nu se baza pe atenuare, așa cum susținea
pe o tehnică aplicată de un rival; și înșelăciuni similare au existat
în privința vaccinului antirabic. Recunoscând că „activitatea științifică
a Pasteur a avut o importanță enormă și că unele dintre principiile sale
continuă să ne călăuzească și astăzi”, Geison a încercat să atenueze unele
erori perpetuate de făuritorii legendei pasteurienne. „Imaginea aceea a
creată într-un context care și-a pierdut pentru noi o mare parte din
significație - un context în care biografiile de eroi erau folosite pentru a
transmite adevăruri morale larg acceptate și în care știința era considerată
un ansamblu de cunoștințe utile și «pozitive». Chiar și într-o perioadă
când avem nevoie de eroi, nu este cazul să mai acceptăm o imagine
„adimensionată.”

GUSTAV KIRCHHOFF

și spectroscopia

1824-1887

Deși este adesea omis de cărțile de istorie a științei, Gustav Kirchhoff a obținut importante realizări care stau la baza fizicii secolului XX. În 1859, Kirchhoff a enunțat principiul general conform căruia fiecare element emite un spectru caracteristic de lumină, împreună cu Robert Bunsen, el a instituit spectroscopia și a transformat-o într-un puternic instrument de analiză* care permitea caracterizarea tuturor elementelor din natură. Kirchhoff a intuit imediat o consecință și mai importantă: o bază nouă pentru chimia astronomică, în scurt timp, Kirchhoff a prezentat fizicienilor o enigmă absolut stupefiantă, așa-numita „problemă a radiației corpului negru” care avea să conducă în cele din urmă la dezvoltarea mecanicii cuantice abia peste 40 de ani. Profesor influent, Kirchhoff „s-a luptat pentru claritate și rigoare în abordarea unui experiment”, scrie Leon Rosenfeld, „de o manieră directă și deschisă și recurgând la idei simple”.

Gustav Robert Kirchhoff s-a născut pe 12 martie 1824 la Königsberg, pe vremea aceea în Prusia, astăzi Kaliningrad, în Rusia. Fiu al unui avocat și al unei funcționare de stat, Kirchhoff a manifestat de timpuriu un mare interes pentru matematică. La Universitatea din Königsberg, el a studiat cu Franz Neumann, un mineralog care se simțea atras de noua fizică matematică și de teoria electromagnetismului. Absolvind în 1847, Kirchhoff a primit o bursă de studii la Paris, dar a intervenit anul revoluționar 1848. În aceste condiții s-a mutat mai întâi la Berlin, unde a început să predea, devenind în 1850 profesor-adjunct la Universitatea din Breslau. În acea perioadă s-a întâlnit cu Robert Bunsen, marele chimist și fizician inventator al „becului Bunsen”, cu care a legat o strânsă prietenie. Cu 13 ani mai în vârstă decât el, Bunsen a fost cel care a intervenit pentru aducerea lui Kirchhoff la Universitatea din Heidelberg, în 1854, moment care marchează începutul unei lungi și fructuoase colaborări.

În forma sa cea mai simplă, un spectroscop conține o sursă de lumină, un tub care duce la o prismă și o mică lunetă.

rimele contribuții ale lui Kirchhoff în domeniul electricității au fost rante atât din punct de vedere practic, cât și teoretic, încă din anii enției, în 1845, Kirchhoff a formulat două legi care îi poartă numele ire se folosesc și în prezent în aplicațiile din electronică. Descoperind tele legii lui Ohm, care stabilește relația dintre rezistența și intensi- a unui curent printr-un circuit, Kirchhoff elaborează formulele corecte :ru calculul potențialelor și curenților în oricare punct sau ramură a rețele de conductori electrici, în 1857, el și-a adus o altă contribuție ițială la dezvoltarea electromagnetismului, formulînd o teorie referi- e la modul în care este condusă electricitatea. El și-a bazat calculele ezultate experimentale care determinau o constantă pentru viteza de >agare a curentului electric. Kirchhoff a remarcat faptul că această za este aproximativ echivalentă cu viteza luminii - dar semnificația profundă a acestei similitudini i-a scăpat. A trecut peste ea ca peste mplă coincidență. Ulterior, JAMES CLERK MAXWELL [35] a pro- ci teorie conform căreia lumina făcea parte dintr-un spectru electro- netic mai larg.

Cea mai importantă activitate a lui Kirchhoff, desfășurată între 1859 562, s-a materializat în fundamentarea spectroscopiei ca instrument de iză. Conform legendei, Kirchhoff l-ar fi vizitat pe Bunsen în labora- în care acesta analiza diverse săruri care, aruncate în flacără, împrăștie mină de diverse culori. Kirchhoff a sugerat că s-ar putea face o analiză bună dacă s-ar trece lumina flăcării printr-o prismă. Ceea ce au și t. Valoarea spectroscopiei a devenit imediat limpede. Spectroscopia, își are originile în demonstrația făcută de Newton asupra naturii puse a luminii, a dobîndit brusc o largă aplicabilitate. Fiecare element ;enta un spectru specific care putea fi văzut, înregistrat și măsurat. „Rezultatele lor”, notează Abraham Pais, „erau de cea mai mare ortanță.” Fiecare element sau compus are un spectru distinct, la fel de pe cât este o amprentă umană. Bunsen și Kirchhoff puteau să scrie la t timp după aceea că analiza spectrală face posibilă „explorarea unui eniu care pînă acum era complet interzis”. Ei nu numai că au analizat tiente cunoscute, dar au și descoperit unele noi. Examinînd sărurile pa minerală evaporată, Kirchhoff și Bunsen au detectat o linie spec- albastră; ea aparținea unui element pe care cei doi l-au botezat *cesiu*. iind lepidolitele, Bunsen a descoperit în 1862 un element denumit *'din*, element folosit astăzi la ceasurile atomice de precizie. Cu aju- l spectroscopiei au fost descoperite pînă la sfîrșitul secolului încă alte lemente noi, iar domeniul s-a extins considerabil, între 1900 și 1912, J. Kayser și-a publicat *Handbuch der Spectroscopie*, în șase volume, n total de 5000 de pagini.

nul dintre rezultatele analizei spectrale s-a dovedit extrem de impor- Kirchhoff a remarcat că anumite linii întunecate din spectrul luminii

solare - numite linii Fraunhofer - coincid cu liniile galbene din spectrul sodiului ars. Privind spectrul solar prin lumina flăcării de sodiu, el a observat că acele linii întunecate au dispărut. Dându-și seama că era pe punctul să facă o descoperire fundamentală, Kirchhoff a tras concluzia corectă: întunecarea liniilor spectrale indică absorbirea lor pentru că atmosfera solară conține sodiu. Și spectrele altor elemente chimice din lumina solară vor prezenta linii întunecate corespunzătoare.

Comparând spectrele, Kirchhoff și Bunsen au intuit importanța tehnicii lor pentru studiul compoziției soarelui și pentru chimia cerurilor. „Este plauzibil”, notează Kirchhoff, „ca spectroscopia să fie aplicabilă și pentru atmosfera solară și pentru stelele fixe mai strălucitoare.” Într-adevăr, așa stăteau lucrurile, iar ideea a fost ulterior extinsă la întregul univers, în 1861, Kirchhoff și Bunsen au continuat să compare liniile spectrale ale elementelor cu cele provenind de la Soare, cercetare care a condus la descoperirea heliului. În secolul XX, spectroscopia s-a dovedit o tehnică eficientă atât în dezvoltarea teoriei atomice, cât și în astrofizică.

Studierea liniilor Fraunhofer i-a permis lui Kirchhoff să elaboreze o teorie generală a emisiei radiației în termeni de termodinamică, cunoscută drept legea lui Kirchhoff. Aceasta avea o formă cantitativă, dar, în rezumat, prevedea că o substanță are o capacitate de a emite lumină egală cu capacitatea ei de a absorbi lumina la aceeași temperatură.

Una din consecințele legii radiației a lui Kirchhoff a reprezentat-o „problema corpului negru”, care avea să fie coșmarul fizicienilor timp de patruzeci de ani. Acest impas ciudat, dar fundamental a apărut o dată cu constatarea că dacă se încălzește un corp negru, de pildă o bară de fier, acesta tinde să emită lumină și căldură. Radiația lui este la început invizibilă sau infraroșie; după aceea devine vizibilă, încingându-se pînă la roșu. În cele din urmă se încinge pînă la alb, ceea ce înseamnă că emite toate culorile spectrului. Radiația spectrală, care depinde doar de temperatura la care este încălzit corpul și nu de materialul din care este făcut acesta, nu putea fi prezisă de fizica clasică. Kirchhoff a recunoscut că „descoperirea acestei funcții universale” reprezintă o misiune de mare importanță. Dată fiind însemnătatea ei în înțelegerea energiei, problema corpului negru și-a găsit în cele din urmă rezolvarea, în 1900, MAX PLANCK [50] a descoperit cuantele, o cucerire cu implicații enorme în fizica secolului XX.

În memoriile hagiografice ale lui Robert von Helmholtz, publicate în 1890, Kirchhoff este considerat „un exemplu perfect al unui adevărat cercetător german. Religia și scopul lui în viață erau căutarea adevărului în forma lui pură, mergînd pînă la uitarea de sine”, într-adevăr, deși realizările lui majore nu au fost trecute cu vederea și numele lui este menționat în cărțile de istorie a științei scrise în limba engleză, el e rareori evidențiat. Aceasta s-ar putea explica prin faptul că nu a fost un atomist convins, iar influența lui directă se limitează la fizica clasică. Dar, cum aveau să

remarce Lloyd Motz și Jefferson Weaver, spectroscopul, „în ciuda simplității lui, este probabil cel mai important instrument științific în sine născocit vreodată. De la inventarea lui, el a permis realizarea mai multor descoperiri științifice de anvergură, în domenii care se întind de la fizica nucleului la cosmologia fizică și la astronomie, încorporând și toate ramurile geologiei, chimiei și medicinei, ceea ce înseamnă un număr mai mare de descoperiri decât ar fi fost posibil cu ajutorul oricărui alt instrument sau combinații de instrumente". Iar Kirchhoff, alături de Bunsen, este primul (care a generalizat conceptul din care derivă marea putere analitică a acestui instrument.

Profesor extrem de respectat, dar nu neapărat un foarte bun pedagog, Kirchhoff a suferit un accident în urma căruia s-a văzut nevoit să opteze pentru cîrje sau un scaun cu roți. Se pare că acest lucru nu i-a afectat nici simțul umorului, nici puterea de muncă; el a continuat să experimenteze pînă în 1875, cînd și-a redus activitatea la aceea de profesor de fizică teoretică la Universitatea din Berlin. Aici a rămas pînă în 1886, pensionându-se cu puțin timp înainte de a muri, pe 17 octombrie 1887.

Spectroscopul: un instrument cheie pentru analizele chimice.

AUGUST KEKULE

și structura chimică

1829-1896

În secolul al XIX-lea, teoria structurii interne a compușilor chimici a întâmpinat opoziție chiar și în cazul substanțelor care fuseseră descoperite și caracterizate. O teorie a „tipurilor” și radicalilor încerca să explice cum au loc reacțiile chimice, dar pentru o vreme a fost neclar dacă într-adevăr compușii de bază puteau fi identificați cu exactitate. Această situație era valabilă mai ales în cazul compușilor „organici” care, spre deosebire de metale, se consumă prin ardere. Problema avea să fie clarificată de către chimistul german August Kekule, începând cu anul 1858.

Kekule este adesea considerat fondatorul chimiei organice deoarece, prin explicarea rolului central al moleculei de carbon în reacțiile chimice organice, el a arătat cum combinarea acesteia cu alte elemente are ca rezultat formarea unui număr enorm de substanțe. Mai mult, identificarea structurii benzenului realizată de Kekule în 1865 a marcat începutul unei noi ere în istoria chimiei. Pe viitor, chimiștii puteau reprezenta și într-o anumită măsură explica și prevedea desfășurarea reacțiilor chimice. Posibilitatea de a elabora formule structurale ca urmare a modificărilor moleculare a prefigurat chimia organică modernă. Contribuția lui Kekule a fost, după opinia lui Frederick Japp, „cel mai strălucit exemplu de realizare științifică”, el fiind considerat întemeietorul întregului domeniu.

Friedrich August Kekule s-a născut la Darmstadt, în Hessa, la 7 septembrie 1829. Descendent al unei familii nobiliare din Boemia, el a fost fiul lui Ludwig Carl Emil Kekule, primul consilier al Marelui Ducat de Hessa; tatăl lui a înlocuit e-ul final al numelui de familie cu *e* pe vremea regimului napoleonian. La dorința tatălui său, August a studiat mai întâi arhitectura la Universitatea din Giessen în 1847, unde s-a distins ca desenator. Dar manifesta interes și pentru matematică și a fost fascinat de prelegerile lui JUSTUS LIEBIG [26]. Kekule și-a început studiile științifice în 1849 și, cu sprijinul financiar al fratelui său vitreg, cu care era în relații prietenești, a urmat cursuri de chimie la Paris în 1851, revenind în Germania pentru a-și lua doctoratul în 1852.

Cu sprijinul lui Liebig, Kekule a lucrat în Elveția și la Londra înainte a deveni docent la Universitatea din Heidelberg în 1856 și profesor la ent, doi ani mai târziu. Din această perioadă datează cele mai importante realizări ale sale. Nefiind interesat în mod special de studiul de orator, Kekule s-a simțit atras de marile probleme conceptuale cu care confrunta chimia în acea perioadă.

La jumătatea secolului al XIX-lea era cunoscut faptul că anumiți atomi, n sînt oxigenul și carbonul, se combină ușor cu alte elemente în proporții e definite. Conceptul central de *valență* a apărut deoarece fiecare tip de m părea să aibă un număr diferit de „cîrlige” pentru a se combina cu atomi. Un atom de oxigen și doi atomi de hidrogen formează apa, de mplu; iar atomii de carbon erau cunoscuți ca fiind deosebit de instabili. Mai mult, chimiștii dezvoltaseră conceptul de *radical*, un grup stabil atomi care reacționa ca un grup funcțional cu alte elemente. Aceste iuni convingătoare și sugestive erau totuși subminate de teoria „tipu- >r”, care restrîngea numărul posibilelor combinații chimice și, mai mult ;ît atît, excludea cunoașterea detaliată a structurii lor.

Propria relatare a lui Kekule despre cele mai importante descoperiri sale este o întreagă poveste, interesantă și în același timp amuzantă, avut o revelație bruscă în privința rolului central al atomului de carbon r-o noapte de vară, prin 1855, povestea el mai târziu, pe cînd călătorea etajul unui omnibuz londonez, „pe străzile pustii ale metropolei”. Pe lătate adormit, el a văzut cu ochii minții atomii de carbon învîrtindu-se -)enguindu-se” - și apoi formînd lanțuri. Toate acestea înainte de a fi zit de conductorul care a strigat „Clapham Road”, anunțîndu-l că a ns la destinație. Nu încăpea nici o îndoială că atomii de carbon se ;eau combina atît între ei, cît și cu diverși alți atomi, formînd lanțuri gi și complexe. Nu proporția, ci structura combinațiilor de elemente ermina calitățile și posibilitățile lor diferite, în scurt timp, această idee levenit fundamentul chimiei organice și, deși Kekule a dezvoltat un tem de notație de tip „sausage” („cîrnat”), în cele din urmă chimiștii au 3ptat sistemul propus de Archibald Scott Couper în aceeași perioadă. Pe cursul anilor care au urmat, Kekule și-a transformat însă viziunea într-o cetare riguroasă a diferitelor proprietăți ale compușilor carbonului. El ostulat natura tetravalentă a atomului de carbon - după exprimarea sa, general, suma unităților chimice ale elementelor legate de un atom de bon este patru”. Deși era precaut în generalizări, el a realizat, fără oială, o teorie structurală bazată pe compoziția chimică, într-adevăr, iunea de lanțuri reușește să descrie foarte bine toți compușii carbonu- cu excepția celor cunoscuți sub numele de compuși aromatici. Ben- lul, compus din hidrogen și carbon, descoperit în acea perioadă în

gudronul de cărbune, a fost primul dintre compușii aromatici . Dar acesta nu respecta teoria lanțurilor a lui Kekule deoarece încălca regula valențelor. Potrivit relatării lui Kekule, un alt vis a prefigurat descoperirea structurii benzenului, în anul 1862, în timp ce lucra la rezolvarea acestei probleme, ședea în fața focului, pe jumătate adormit. „Din nou, atomii au început să-mi zburde prin fața ochilor. De data aceasta, unele grupuri mai mici stăteau modeste în fundal. Șiruri lungi, înnodate în multe feluri, toate în mișcare, răsucindu-se și învîrtindu-se precum șerpilor. Și ce să vezi? Un șaipe își apucase coada și se rotea în fața ochilor mei."

Kekule a descoperit structura circulară a benzenului - în forma sa modernă un hexagon care conține șase atomi de carbon cu legături duble alternante, înconjurați de atomi de hidrogen. Această structură îndeplinește cerințele de valență ale ambelor tipuri de atomi. Fiecare atom de carbon are patru legături, fiecare atom de hidrogen, una. Structura, ca și multe dintre proprietățile care rezultă din ea au fost confirmate în scurt timp.

Indiferent dacă povestea șerpilor care își prind coada - imagine care este și un simbol în alchimie cunoscut sub numele de *Ouroboros* - este adevărată sau a fost inventată pentru a asigura prioritatea recente descoperiri, importanța structurii benzenului pentru dezvoltarea ulterioară a chimiei nu poate fi pusă la îndoială. O dată cu benzenul, ca și cu alți compuși, formulele structurale au permis chimiștilor să reprezinte compușii și să prevadă formele și variațiile acestora. „La fel cum, mai târziu, Picasso a transformat arta permițând privitorului să vadă înăuntrul lucrurilor și dincolo de ele", scrie William H. Brock într-o recentă lucrare de istorie, „în același fel, Kekule a schimbat chimia... Viitorul chimiei, ca și al industriei, după 1865, l-a constituit, într-adevăr, chimia structurală bazată pe semnul hexagonal." Se poate adăuga că, în secolul XX, LINUS PAULING [76] a aprofundat concluziile intuitive ale lui Kekule cu ajutorul mecanicii cuantice.

Considerat uneori a nu fi fost un experimentator foarte competent, Kekule a găsit de cuviință că este mai folositor și mai convenabil să construiască modele atomice tridimensionale cu ajutorul unor sfere de lemn de diferite culori reprezentînd atomii, legate prin tije de aramă. Această metodă s-a dovedit un excelent instrument euristic și a fost preluată în secolul XX de către Linus Pauling, apoi pusă în aplicare de JAMES WATSON [95] și FRANCIS CRICK [90] pentru a modela structura ADN-ului.

Lichid incolor cu un punct scăzut de fierbere, care arde fumegînd, cu o flacără galbenă, benzenul este un solvent excelent. A fost descoperit în 1825 de Michael Faraday, iar în perioada cînd Kekule începuse să lucreze cu această substanță, importanța sa în industrie era în creștere. Benzenul este utilizat în industria coloranților, de asemenea ca solvent și combustibil, și se găsește într-un mare număr de produse, de la detergenți la insecticide.

influența lui Kekule s-a exercitat în mare măsură prin intermediul
tratatului său de chimie organică, primul volum al acestuia fiind editat
în 1859; ulterior a devenit o lucrare în trei volume însumând peste două
mii de pagini, dar nu a fost niciodată completată. Mai mult, Kekule a
promovat dezvoltarea unei „nomenclaturi sistematice și raționale” în chimie
participând la organizarea primului congres internațional de chimie la
Göttingen, în 1860. Aici Stanislao Cannizzaro a demonstrat convingător
corectitudinea teoriilor atomice ale elementelor, revitalizând teoria moleculară
propunând astfel chimia de tabelul periodic al elementelor care va fi
elaborat de DMITRI MENDELEEV [38] câțiva ani mai târziu. Începând
din 1865, Kekule a predat la Universitatea din Bonn, dar tinerii ani ai
vieții sale nu au fost dintre cei mai fericiți. După moartea primei soții, cel
de-al doilea mariaj cu tânăra sa menajeră s-a dovedit un eșec. Isemenea,
nu s-a refăcut complet după ce s-a molipsit de pojar de la sora sa, în
1876. Totuși, Kekule s-a bucurat de o apreciere deosebită, în 1890, când
a fost onorat cu prilejul aniversării a douăzeci și cinci de ani a
descoperirii ciclului benzenic, el a rememorat povestea intuițiilor
din timpul somnului, în 1895 a primit titlul nobiliar și, așa cum
au mulți germani în acea perioadă, a înlocuit e-ul impus de Napoleon,
; astfel că numele său în forma aristocratică este Kekule von Stra-
titz. A murit la 13 iulie 1896.

JAMES CLERK MAXWELL

și câmpul electromagnetic

1831-1879

„Cel mai semnificativ eveniment din secolul al XIX-lea", scria RICHARD FEYNMAN [92], „va fi considerat descoperirea legilor electrodinamicii." Importanța acestor legi care implică folosirea ecuațiilor diferențiale complexe este ușor de înțeles: ele unifică electricitatea și magnetismul ca o forță unică și măsurabilă, în plus, ele revelează un adevăr evident și cu consecințe inimaginabile: lumina este o componentă a câmpului electromagnetic și, totodată, porțiunea vizibilă a unui spectru mult mai larg. Pentru toate acestea, ca și pentru contribuțiile sale în domeniul dinamicii gazelor, James Clerk Maxwell prefigurează fizica secolului XX. Cercetările sale au condus direct la tehnologiile asociate cu radioul și televiziunea, iar o parte a operei sale anticipează cibernetica. Maxwell este adeseori așezat alături de Isaac Newton și Albert Einstein și este puțin probabil ca influența exercitată de el să fie supraapreciată.

James Maxwell s-a născut la Edinburgh, Scoția, la 13 iunie 1831, fiind singurul copil al lui John Clerk Maxwell și Frances Kay. Când mama sa a murit de cancer în 1839, micul James, în vîrstă de numai opt ani, a exclamat: „Oh, ce bine îmi pare! Acum mama a scăpat de dureri!" Tatăl lui era proprietar de pămînturi și stăpînea moșia de la Glenlair, Kircudbright, și era totodată avocat și inventator amator.

Copilăria lui Maxwell a fost exemplară pentru un viitor om de știință. Era apropiat de tatăl său, înzestrat cu o memorie excepțională și se simțea fascinat de jucăriile mecanice pe care le-a păstrat toată viața, în 1841 a cîștigat medalia pentru matematică la Academia din Edinburgh și curînd după aceea a început să-l însoțească pe tatăl său la ședințele organizate la Royal Society (Societatea Regală) din Edinburgh. Remarcîndu-i precocitatea impresionantă, Societatea i-a publicat primul articol despre desena-rea elipselor cu ajutorul unui bold și al unui fir de ață la numai paisprezece ani. În 1847 s-a înscris la Universitatea din Edinburgh, iar trei ani mai tîrziu a intrat la Trinity College din Cambridge. A absolvit în 1854 și s-a întors în Scoția ca să predea la Marischal College din Aberdeen. În 1857

liat inelele lui Saturn, descriindu-le într-o manieră care a fost con-
tă abia după un secol de sonda spațială *Voyager*.

1860 Maxwell a revenit la King's College din Londra, unde și-a
putut cel mai fructuos deceniu al vieții sale. Astfel, el a formulat teoria
î în 1855, iar în 1861 a creat prima fotografie color - a unei fișii de
ial scoțian în carouri, în același an a fost ales membru al Societății
e. După un deceniu a organizat Laboratorul Cavendish, al cărui prim
or a și fost. ercetările lui Maxwell privind electromagnetismul derivă
din cele ale

esorului său, MICHAEL FARADAY [24], și reprezintă o cuantificare
stora. Nici Faraday, nici Lordul Kelvin, contemporani cu Maxwell,

putut să vizualizeze cum funcționează electricitatea dacă nu ar fi avut
lemână un model mecanic. De exemplu, pentru Faraday, „liniile de
tubulare explicau aparenta „acțiune la distanță” observată la feno-e
magnetice. Totuși, așa cum Isaac Newton elaborase ecuațiile care au
mecanica corpurilor aflate în mișcare, Maxwell a înlocuit modelul licist
cu unul cu ajutorul căruia se puteau calcula și prognoza fenome-lectrice.

Din acel moment, electricitatea n-a mai fost considerată ca un nblu de
dispozitive ingenioase care puteau fi doar imaginate, ică din 1855
Maxwell a încercat să înțeleagă cum ar putea da o i matematică
ideilor lui Faraday. în 1864, celebrul articol al lui vell, „A
Dinamical Theory of the Electromagnetic Field” („O teorie lică a
cîmpului electromagnetic”), a fost citit în fața membrilor tații
Regale, care, în marea lor majoritate, au rămas perplecși. Cu prilej el
și-a făcut cunoscute, pentru prima oară, ecuațiile care cu-

legile fundamentale ale electromagnetismului. Potrivit acestora, o
ia electrică radiază unde prin spațiu la frecvențe diferite care deter-
locul sarcinii în spectrul electromagnetic, Maxwell a fost în măsură
:zică existența întregului spectru electromagnetic - care cuprinde în

\
nt undele radio, microundele, undele infraroșii, undele ultraviolete,

*

X și radiațiile gamma.

plus, cea mai importantă consecință a ecuațiilor lui Maxwell este
;erea vitezei de propagare a electricității, estimată la valoarea de
00 km/s - destul de apropiată de valoarea dedusă experimental pen-
teza luminii*. „Viteza este atît de apropiată de cea a luminii”, scria
vell, „încît se pare că avem motive serioase să conchidem că lumina
... este o turbulență electromagnetică ce ia forma unor unde propa-
rin cîmpul electromagnetic în conformitate cu legile electromagnetis-
.” Semnificația completă a lucrării lui Maxwell, care a fost extinsă
or sub forma unui „Tratat despre electricitate și magnetism” (*Treat-*

iteza luminii a fost măsurată prima oară în jurul anului 1676 de către Dane Olaus
r, cu o estimare remarcabilă pe baza eclipselor sateliților lui Jupiter. în 1862 Jean
uit a făcut măsurători mai precise, demonstrînd că viteza luminii scade la trecerea
3a.

ise on Electricity and Magnetism) în 1873, nu a fost imediat înțeleasă. Acest lucru s-a datorat faptului că, pentru moment, nu se cunoștea natura atomică a electromagnetismului.

În anii '60 ai secolului al XIX-lea, Maxwell s-a ocupat și de problema cuantificării compoziției gazelor și a proprietăților moleculelor. În general, Maxwell descrie matematic mișcările moleculelor unui gaz la o temperatură dată. Maxwell s-a gândit pentru prima oară la această problemă în anii '50, în vreme ce studia inelele lui Saturn și în scurt timp alți fizicieni au elaborat doctrinele conservării energiei și entropiei, respectiv legile termodinamicii, în plus, numeroasele experimente privind comportamentul gazelor au făcut posibilă obținerea altor progrese teoretice, în 1860 Maxwell a sesizat posibilitatea utilizării statisticii pentru descrierea comportamentului moleculelor de gaz. În articolul intitulat „Despre teoria dinamică a gazelor”, apărut în 1867, el arată că proprietățile gazelor cunoscute corespund cu cele prezise de teorie, iar în 1870 a publicat manualul *Theory of Heat* („Teoria căldurii”). Această teorie a devenit „elementul esențial al viziunii despre materie în secolul al XIX-lea”, scrie biograful lui Maxwell, Ivan Tolstoi, adăugind: „Se poate spune că, dacă teoria electromagnetismului dă o adevărată măsură a geniului lui Maxwell, opera sa privind teoria moleculară este monumentală sub aspectul profunde sale intuiții fizice”.

Ar mai fi de menționat o ultimă contribuție a lui Maxwell, interesantă mai ales pentru contemporanii săi. Articolul său „Despre guvernanți” este unul din fundamentele teoriei feed-back-ului, apărută pe la mijlocul secolului XX și asociată mai ales cu numele lui Norbert Wiener. Într-adevăr, *cibernetica* lui Wiener - derivată din cuvântul grecesc pentru cîrmaci - face referire la termenul folosit de Maxwell.

James Clerk Maxwell s-a căsătorit cu Katherine Mary Dewar în 1858. Cei doi soți nu au avut copii și, deși unii biografi susțin că a fost o căsnicie exemplară, colegii lui Maxwell nu o prea simpatizau pe soția sa. Se pare că era înzestrată în mai mică măsură decât el cu simțul umorului, astfel că la petreceri obișnuia să-i spună: „James, începi să te simți bine; e timpul să mergem acasă”. Maxwell nu a avut parte de o viață lungă. A murit de aceeași boală ca și mama lui, cancer abdominal, la 5 noiembrie 1879, la vârsta de patruzeci și opt de ani.

La dispariția sa, reputația lui Maxwell nu era pe deplin consolidată. Deși i se recunoscuse calitatea de savant excepțional, teoria electromagnetismului încă nu fusese demonstrată convingător, în jurul anului 1880, HERMAN VON HELMHOLTZ [29], un admirator al lui Maxwell, discuta posibilitatea confirmării ecuațiilor sale cu unul dintre studenții săi, Heinrich Hertz, în 1888, Hertz a efectuat o serie de experimente, producând și măsurînd unde electromagnetice, arătînd cum se propagau acestea asemenea luminii. Ulterior, reputația lui Maxwell a continuat să crească, el fiind considerat, alături de vienezul LUDWIG BOLTZMANN [40], un precursor al fizicii secolului XX.

WILHELM WUNDT**și fondarea psihologiei**

1832-1920

hologia a apărut ca disciplină separată de filozofie abia spre sfârșitul
 ui al XIX-lea. Ea s-a ocupat de la bun început atât de procesele
 i superioare, cât și de elementele de bază ale percepției. Personaje
 mte ca William James au efectuat explorări perceptive asupra psi-
 uman, fără ca filozofia să emită prea multe pretenții în această
 i în vreme ce studiile lui HERMANN HELMOLTZ [29] și psiho-
 ui Gustav Fechner au pus bazele unei noi științe experimentale, în
 ontext s-a impus Wilhelm Wundt ca fondator al psihologiei aca-
 . Acest german celebru și prolific „nu a fost un geniu spectaculos”,
 aul Fraisse, „dar activitatea lui prodigioasă, erudiția, eficiența și
 ța pe care a exercitat-o au făcut din el creatorul psihologiei experi-
 i.”

helm Max Wundt s-a născut pe 16 august 1832 în Neckarau, lângă
 ;im, care pe atunci aparținea de Baden, în cadrul Confederației
 lice. Tatăl lui, Maximilian Wundt, a fost un părinte iubitor, dar un
 nu prea eficient, care a dus mai departe - fără tragere de inimă,
 spuselor fiului său - tradiția pastorală a familiei. Mama lui, Măria
 ike Arnold, provenea dintr-o familie burgheză cultivată. Wundt a
 îtat de timpuriu interes față de cărți, viața lui interioară fiind domi-
 : visuri și fantezii, în anul 1848, a devenit unul dintre tinerii
 jori ai revoluției pe străzile Vienei și a fost alături de camarazii săi,
 ia acțiunile în forță ale armatei prusace care a sugrumat Republica
 den. Mai târziu, Wundt avea să descrie activitățile sale revoluționare
 escență ca pe una din experiențele majore ale vieții lui.

idt a studiat la universitățile din Ttbingen și Heidelberg; la aceas-
 :mă și-a luat licența în medicină în 1855. Nu a practicat medicina;
 ib, în 1857 a început să predea fiziologia la Universitatea Heidel-
 :venind asistent în laboratorul lui Hermann Helmholtz. După o
 listerioasă, care s-ar putea să fi fost accentuată de o depresie,
 li-a revenit animat de dorința de a realiza ceva concret. Prima lui

carte, apărută în 1858, aborda problema mecanismelor mișcării musculare. Dar ulterior atenția lui s-a îndreptat spre probleme care aveau să devină într-o zi elementele de bază ale psihologiei academice.

Ca și alți psihologi din perioada de început a acestei științe, Wundt a fost influențat în mare măsură de pregătirea sa fiziologică. Cartea lui *Beiträge zur Theorie der Sinneswahrnehmung* („Contribuții la o teorie a percepției senzoriale”), publicată în 1862, este considerată lucrarea de căpătii a psihologiei experimentale. În 1863 apare *Vorlesungen über die Menschen und Thierseele* („Lecturi pe tema psihologiei umane și animale”). Apoi, Wundt a publicat în 1865 prima ediție a *Manualului de psihologie umană*. Iar una din cele mai prețioase și reușite contribuții a fost seria de prelegeri ținute în 1873 și 1874, care aveau să stea la baza lucrării *Gründzüge der physiologischen psychologie* („Principiile fiziologiei psihice”). Această carte, conform unei recenzii contemporane, reprezenta „o tratare științifică specializată a relațiilor dintre corp și conștiință”.

În 1875, Wundt a devenit titularul catedrei de filozofie la Universitatea din Leipzig, post ce i-a fost oferit datorită pregătirii sale în domeniul științelor naturale. Savantul s-a acomodat exemplar cu cerințele postului academic, astfel că a rămas la Leipzig vreme de 45 de ani. Universitatea a devenit un laborator, o instituție prolifică, o Mecca pentru studenții veniți din Statele Unite și alte țări, inclusiv Rusia, într-adevăr, impactul exercitat de Wundt se datorează în mare măsură activității lui de profesor. Se spune că ar fi supervizat vreo două sute de disertații doctorale și că a influențat o întreagă generație de iluștri psihologi din Statele Unite, printre care G. Stanley Hall, James Cattell și Edward Titchener.

Dar cea mai importantă contribuție pe termen lung a lui Wundt a constituit-o ponderea pe care a acordat-o experimentului. În 1879 a înființat oficial Institutul de Psihologie Experimentală, foarte asemănător cu Laboratorul de Antropometrie fondat de Francis Galton cam în aceeași perioadă. Wundt și studenții lui publicau rezultatele experimentale în revista *Philosophische Studien* („Studii de filozofie”). Lucrând cu subiecți reali, ei măsurau și înregistrau, punând în aplicare o tendință statistică rămasă și astăzi valabilă în psihologie. Deși Wundt se baza parțial pe introspecție, care avea să fie abandonată mai târziu de psihologi, multe din investigațiile lui asupra diverselor aspecte ale percepției, expresiei etc. au ținut seama de mecanismele de control care generează rezultate obiective.

Wundt era conștient de limitele metodei experimentale. El a elaborat și o a doua metodă de abordare psihologică, examinând procesele gândirii superioare; această abordare reprezintă un alt aspect al uriașei moșteniri lăsate de el. Wundt a întrunit calitățile de psiholog social, antropolog cultural, filozof și sociolog, prin sublinierea contextului social, prin analiza culturală, ca și prin studiul limbajului. El a scris în 1886 o carte pe tema eticii, *Ethik*, iar în 1889 *System der Philosophie*. În 1900, la vârsta

de ani, a publicat primul volum din *Volkerpsychologie*, căruia, în
torii 20 de ani, aveau să i se adauge alte nouă volume. Titlul, în
ere literală *Psihologia populară*, poate să inducă în eroare; de fapt,
It își propunea să introducă miturile, obiceiurile și utilizarea limbajului-
contextul cultural și istoric. Deși Herman K. Haeberlin consideră seria
„o abordare ingenioasă”, el scrie că schema lui Wundt „se prăbușește
i când o pui în aplicare”. Seria nu s-a bucurat de aprecierea psihologilor
imentatori, care au considerat-o mult prea metafizică, influența lui
Wundt în domeniul psihologiei este într-o oarecare măsură mai mult
simbolică decât reală, dar ea nu poate fi ignorată. Numele rămâne
indisolubil legat de originile psihologiei experimentale”, susține
Danziger într-un articol documentat, în care mai adaugă: „Acest
este adevărat, deși lui nu i se poate atribui nici măcar o singură
'perire științifică, vreo remarcabilă generalizare teoretică”. Faptul că
It a exercitat o puternică influență în ciuda unei contribuții științifice
nu este unic în istoria psihologiei. Aceeași soartă au avut-o membrii
întregi cohorte de psihologi care au intrat în uitare o dată cu sfârșitul
•ei. B. F. Skinner, al cărui prestigiu era enorm acum doar 20 de ani,
zintă un exemplu elocvent în acest sens.

rintre aparatele experimentale ale lui Wilhelm Wundt se numără și
năsurător de gânduri”, cu care a încercat să testeze percepția trecerii
ilui. Wundt se simțea tulburat în fața a ceea ce considera înrobirea tot
uternică a omului de către ceas. Ceasul, scria el, este „primul polițist”
,a atras după sine îngrădirea libertății personale”, în continuare, el a
șat: „Un instinct natural îi face pe oameni să se răzvrătească împo-
puterilor care au tendința să le reprime independența. Putem iubi
oameni, animale, flori, pietre, dar nimeni nu iubește poliția! De
nea, ne-am angajat cu toții, unii mai mult, alții mai puțin, într-un
ict permanent cu ceasul... Uneori zbor, alteori mă târăsc ca melcul,
nd mă gândesc că stau și omor timpul, mă sinucid de-a binelea”.
/ilhelm Wundt a murit pe 31 august 1920.

ERNST HAECKEL

și principiul biogenetic

1834-1919

Puțini oameni străini de domeniul biologiei pot spune cine a fost Ernst Haeckel, botanist german și gânditor evoluționist. Dar acest om de știință a jucat un rol esențial, deși controversat, în cercetările biologice de după CHARLES DARWIN [27], extinzând domeniul prin introducerea studiilor de embriologie, morfologie și teoria celulei. De asemenea, el a abordat multe probleme de actualitate și tot el este cel care a inventat noțiunea de *ecologie*, reprezentând știința care se ocupă de relația dintre organism și mediu. Stephen Jay Gould a demonstrat de curînd imensa importanță istorică a muncii lui, iar acum cîțiva ani, Erik Nordenskiöld avea să scrie că „nu există prea multe personalități care să fi influențat atît de puternic dezvoltarea culturii umane - și asta în sfere diferite - așa cum a făcut-o Haeckel”.

Ernst Heinrich Philipp August Haeckel s-a născut pe 16 februarie 1834 la Potsdam, în Prusia, astăzi în Germania. Deși părinții lui proveneau din mediul birocratic prusac, în casa lor domnea liberalismul clasei mijlocii, încurajat de mama sa, Charlotte Sethe Haeckel, Ernst a colecționat și a clasificat plante încă din tinerețe și s-a îndrăgostit de natură. La gimnaziu a primit o educație clasică, în care matematica nu juca un rol prea important, dar i-a citit pe Goethe și pe Alexander von Humboldt și și-a propus să devină botanist. Tatăl lui, Cari Haeckel, funcționar de stat, dorea ca el să studieze medicina, astfel încît Ernst a obținut o diplomă în medicină la Universitatea din Berlin în 1857. Dar nu a renunțat niciodată la pasiunea lui și a practicat medicina doar un scurt timp, după care a devenit profesor de zoologie și anatomie comparată la Universitatea din Jena în 1862.

Încă din anii studenției, Haeckel se simțise atras de biologia marină, în anii 1859 și 1860, el a participat la o expediție botanică în Mediterana pentru a studia ciudatul organism monocelular numit Radiolaria. A colecționat mii de specimene și a descoperit 144 de noi specii din aceste protozoare. Cu complexul lor schelet exterior, acestea sînt unele dintre cele mai

: și delicate organisme din lume. Haeckel a fost și un talentat r, iar monografia lui din 1862, *Raport privind Radiolaria*, este ață și în prezent o lucrare de excepție, în următorul deceniu, a lucrat la clasificarea bureților și a meduzelor, descriind circa specii, în urma cercetărilor efectuate în domeniul biologiei matocmit proiectul unui sistem de clasificare nou, cu trei regnuri, al :prezentat de anumite organisme care nu pot fi considerate nici ici animale, în secolul XX, acest sistem a fost preluat și dezvoltat >ameni de știință, printre care, mai apropiat de zilele noastre, IARGULIS [99].

imentul determinant care și-a pus pecetea asupra gândirii lui evident încă de la începutul carierei sale, a fost publicarea *Ori-ciilor* a lui CHARLES DARWIN [27], pe care a citit-o imediat iriția ei în Germania, în 1863, Haeckel a ținut o conferință de unet în care a prezentat teoria lui Darwin, adăugind și câteva idei nspirate de autorul cărții. Haeckel considera că ideea de evoluție te atrăgătoare, pentru că progresul reprezintă „o lege naturală pe 0 putere umană, nici armele tiranilor și nici blestemele preoților, își vreodată s-o abroge”. Haeckel considera că opera sa se încal contextul filozofiei romantice germane, gânditorii de tipul lui iind precursori ai lui Darwin.

blogia generală publicată în 1866 conține profesiunea de credință ;ckel. El își va elabora teoriile în următorii 40 de ani. Invocând Darwin pentru a explica formele diferitelor organisme, Haeckel zele anatomiei formelor noi, pe care a numit-o ontogenie (dez-indivizilor) și respectiv filogenie (evoluția speciilor). El a numit bordare „monism”, pentru că respingea dualismul cartezian din-și materie și considera nesemnificativă deosebirea dintre organic .nic. Haeckel a adoptat și ideile lui Lamarck, crezând că trăsă-rîndite pot fi transmise generației următoare prin ceea ce el nu-ditate progresivă”. Prin acest amalgam, Haeckel își închipuia că lomeniul darwinismului; dar fundamentul lui filozofic extrava-împiedicat să aprecieze valoarea ideilor lui Mendel atunci când u fost redescoperite în 1900.

ana din ideile lui Haeckel, așa-numitul „principiu biogenetic”, a impact foarte puternic. Este vorba de afirmația potrivit căreia ia repetă filogenia” - altfel spus, fiecare individ trece, în cursul ii sale, prin toate etapele străbătute de specie pe parcursul evoluției, a nu a fost inițial formulată de Haeckel, el i-a rezervat un loc de sistemul său biologic. Astfel, a folosit-o în alcătuirea celebrilor lealogici ai diverselor specii. De pildă, evoluția omului începe la >relui, de la ființele monocelulare, pentru că ovulul fertilizat este anică. Urcînd pe arborele evolutiv, Haeckel a postulat existența

unui om-maimuță *nevorbitor*; bazându-se parțial pe faptul că pruncii se nasc fără darul vorbirii.

Deși pare mai puțin solidă și completă astăzi, ideea biogenetică a lui Haeckel a avut o importanță considerabilă, în cartea sa *Ontogenie și filogenie*, Stephen Jay Gould a subliniat însemnătatea ei nu numai pentru biologie, ci și pentru teoria raselor, pentru antropologia criminală și pentru educație, ca și pentru psihanaliză și studiul dezvoltării copiilor. Atât SIGMUND FREUD [44], cât și JEAN PIAGET [72] au fost influențați de această idee, care, susține Gould, nu a dispărut în asemenea măsură încât să cadă în desuetudine și eventual să vină în contradicție cu genetica mendeliană.

Haeckel a exercitat o puternică înrîurire și în afara științei. În 1868 a publicat *Istoria Creației*, urmată șase ani mai târziu de *Evoluția Omului*. În aceste cărți de popularizare științifică, Haeckel și-a prezentat sistemul publicului larg, subliniind implicațiile lui filozofice. Anticleric, panteist, Haeckel a fost atacat de Biserica pe care o detesta. Dar în 1899, când a apărut *Ghicitoarea Universului*, publicul s-a dovedit foarte receptiv. Tradusă în multe limbi, foarte populară și adesea confuză, cartea abordează problemele fundamentale ale științei în capitolele de cosmologie, psihologie, teologie și antropologie. Ca multe alte texte importante care amestecă știința cu speculația filozofică, *Ghicitoarea Universului* s-a bucurat de succes și a dus la formarea Ligii Moniste. Deși credința în progres și anticlericalismul lui au atras liberalii, învățăturile aproape mistice ale lui Haeckel și credința acestuia în noțiuni de tipul purității rasei au făcut ca după moartea sa discipolii lui să susțină scopurile național-socialismului.

Haeckel s-a căsătorit în 1862 cu verișoara sa, Arma Sethe. Moartea ei, survenită doi ani mai târziu, i-a produs o suferință imensă, dar nu l-a împiedicat să lucreze. Ulterior s-a însurat cu Anna Huschke, fiica unui bine cunoscut anatomist. Bărbat robust, care după perioade de muncă intensă obișnuia să facă lungi drumeții în natură, Haeckel s-a pensionat în 1909 de la Universitatea din Jena. Ultimii lui ani de viață au fost marcați de izbucnirea primului război mondial, când Anglia - țara lui Darwin - a luptat împotriva Germaniei. A murit pe 9 august 1919.

DMITRI MENDELEEV

și tabelul periodic al elementelor

1834-1907

Un număr relativ mic de elemente chimice distincte, formate din atomi reuți diferite, combinați în moduri variate, dau naștere unei multitudini de molecule care alcătuiesc întreaga lume fizică. De-a lungul secolului al XIX-lea, pe măsură ce tot mai multe elemente noi erau izolate și ridate, chimiștii au manifestat preocupări sporadice în direcția clasificării lor. Deși între diversele metale, nemetale și gaze păreau să existe (ții profunde, caracterul acestora a rămas multă vreme un mister. Totuși, în 1860, după ce descoperiseră aproape șaptezeci de elemente și dobândit o mai bună înțelegere a proprietăților lor, chimiștii erau pregătiți să urmeze un pas înainte în direcția unei mai profunde generalizări. Dmitri Mendeleev, un impunător chimist rus, a realizat acest deziderat în 1869, crearea tabelului periodic al elementelor.

Dmitri Ivanovici Mendeleev s-a născut în orașul siberian Tobolsk - o nație frecventă pentru deținuții politici în Rusia țaristă - la 27 ianuarie 1834. El a fost cel mai mic dintre cei șaisprezece copii ai lui Ivan Ivanovici Mendeleev și ai Măriei Kornileva. Profesor de filozofie, științe ce și arte frumoase, Ivan Mendeleev a orbit în urma unei cataracte și a fost obligat să renunțe la postul pe care îl ocupa la liceu la scurt timp după nașterea lui Dmitri. Pensia lui era insuficientă, astfel încât familia să fie întreținută de domatoarea și eficienta lui soție. Provenind o cunoscută familie siberiană, Măria a reușit, după moartea soțului, să reorganizeze și să conducă o fabrică de sticlă ce aparținuse familiei e fusese abandonată.

Opilăria lui Mendeleev reprezintă o ilustrare a inteligenței și a ambiției eusei în Rusia secolului al XIX-lea. La liceul din Tobolsk, tînărului Mendeleev i-au dispăcut limba latină și clasicii, dar a manifestat un vius pentru fizică și matematică. Când mamei lui Dmitri i s-a vorbit inteligența excepțională a fiului său, ea a plecat cu el la Sankt Petersburg, unde Dmitri s-a înscris la Institutul Pedagogic. La scurt timp aceea, mama lui a murit. Mendeleev însuși a fost atins de aripa

morții când s-a îmbolnăvit de tuberculoză, iar un doctor faimos i-a prezis că nu mai are mult de trăit. Mendeleev i-a cerut părerea și lui Nikolai Pirogov, un medic chiar mai renumit, care i-a spus că, dimpotrivă, va trăi mai mult decât toți doctorii care l-au consultat. Sănătatea s-a îmbunătățit simțitor în 1856, același an în care își lua licența în chimie.

După ce a predat vreme de câțiva ani la Universitatea din Sankt Petersburg, Mendeleev a studiat la Heidelberg, unde a descoperit efectiv fenomenul numit astăzi temperatură critică - punctul de la care un gaz nu mai poate fi condensat sub formă lichidă, în 1860 el a luat parte la revoluționarul Congres de Chimie de la Karlsruhe, unde Stanislao Cannizzaro a readus în discuție ipotezele lui Avogadro, iar relația dintre atomi și molecule a fost, în sfârșit, clarificată. După obținerea doctoratului în 1865, Mendeleev avea să fie numit profesor de chimie generală la Universitatea din Sankt Petersburg în 1867.

În anii '60 ai secolului al XIX-lea, Mendeleev a elaborat lucrarea *Principiile chimiei*, recunoscând necesitatea apariției în Rusia a unui manual de chimie anorganică, în același timp, însă, el a urmărit un obiectiv mai general - cu toate că nu era nici pe departe singurul -, acela de a introduce ordinea în acest domeniu în care domnea confuzia. Ca și alți chimiști, el credea că între diversele elemente trebuie să existe o unitate fundamentală. „Dar nimic, de la ciuperci la o lege științifică, nu poate fi descoperit fără căutări și încercări”, scria el. „Aș” că am început să privesc în jur și să notez elementele cu greutatea lor atomică și proprietățile tipice, iar elementele asemănătoare și greutatea atomică similare pe fișe separate; astfel am ajuns la concluzia că proprietățile elementelor sînt într-o dependență periodică de greutatea lor atomică.” Într-adevăr, Mendeleev a întocmit fișe separate și, pe măsura alinierii lor, a observat repetarea proprietăților lor - caracterul regulat sau periodic al elementelor. Aranjîndu-le pe linii în funcție de greutatea lor atomică, el a observat că „mărimea greutății atomice determină natura elementelor”. Substanțele chimice cu proprietăți asemănătoare au numere atomice apropiate, de exemplu, manganul (cu numărul atomic 55) și fierul (cu numărul atomic 56). În plus, anumite elemente prezintă asemănări clare pe măsura creșterii uniforme a greutăților atomice. Astfel, litiul, cu numărul atomic 7, este similar cu sodiul, cu numărul atomic 23, iar ambele sînt asemănătoare cu potasiul, cu numărul atomic 39**. Toate trei sînt moi la atingere și au un aspect argintiu, iar astăzi sînt clasificate (împreună cu rubidiul, cesiul și franciul) în primul grup al tabelului periodic, printre metalele alcaline.

Trebuie subliniat faptul că, în dezvoltarea tabelului, Mendeleev și-a folosit vastele sale cunoștințe de chimie, dublate de o intuiție ieșită din comun. Greutățile atomice erau relative, în anumite cazuri chiar aproxi-

* Amedeo Avogadro a sugerat că volume egale de gaze, la aceeași temperatură și presiune, conțin un număr egal de molecule. Această echivalență permite măsurarea greutății elementelor care compun moleculele.

** Acestea sînt masele atomice relative din tabelul lui Mendeleev din 1869.

^e și se obțineau pe cale experimentală. Tabelul periodic a reprezentat el însuși o forță organizatoare, iar Mendeleev a avut îndrăzneala să că existența unor elemente care nu fuseseră încă descoperite. „Printre entele obișnuite”, scria el, „absența unui număr de elemente cu rietăți asemănătoare borului și aluminiului este izbitoare.” în ecință, Mendeleev a prevăzut existența și proprietățile a trei elemente re le-a numit eka-aluminiu, eka-bor și eka-siliciu. Acestea s-au dovedit paliul, scandiul și germaniul, descoperite în 1875, 1879 și, respectiv,

Și alte predicții ale sale s-au adevărat într-un total, "tabelul periodic al lui Mendeleev s-a înscris în eforturile de clasificare a elementelor depuse în anii 1860, reprezentând o încununare a lui Lothar Meyer, care a făcut o clasificare similară cu a lui Mendeleev în aceeași perioadă, împarte uneori cu acesta meritul descoperirii, la ea și Alexandre-Emile Beguyer de Chancourtois. Dar claritatea cației, precum și capacitatea lui Mendeleev de a prevedea proprietățile entelor încă nedescoperite au făcut din tabelul său standardul, chi-il rus devenind unul dintre cei mai faimoși savanți ai vremii sale. area sa *Principiile chimiei*, un text fluent, cu multe și lungi note de îl și anecdote, a fost tradus în numeroase limbi, n Rusia, Mendeleev este amintit astăzi pentru aceste realizări, dar și ru munca sa de pionierat în dezvoltarea industriei petroliere din regiunea Mării Negre. În 1876, el a vizitat Statele Unite, unde domnea esența prilejuită de sărbătorirea centenarului. Făcându-se exponentul ilor exprimate de mulți alți europeni din acea vreme, Mendeleev a etat Statele Unite drept primitive și neinteresate de știință, 'rivirea hipnotică a lui Medeleev surprinsă în portretele sale întărește ingerea că viața lui personală a fost fascinantă, în 1863, la vârsta de eci și unu de ani, la insistențele surorii sale, s-a căsătorit cu Feozva icina Leșceva; a fost un mariaj extrem de nefericit. După ce au dat re la doi copii, cei doi soți s-au separat, nici unul dintre ei nemaiputând rta prezența celuilalt sub același acoperiș, în 1876, înainte de a pleca ațele Unite, Mendeleev a întâlnit o frumoasă tânără de șaptesprezece

na Ivanovna Popova, cu care și-a propus să se căsătorească, în caz 'ar fiind decis să se arunce în ocean și să se înece. Deși nu a putut e imediat divorțul din partea Bisericii Ortodoxe, Mendeleev a găsit i un preot dispus să îl unească prin căsătorie cu Anna. în acest fel el venit bigam pentru o vreme. Spre a nu fi acționat în justiție, Men-

s-a adresat țarului. Potrivit unei relatări contemporane, un membru aseii nobiliare a dorit mai târziu să obțină aceeași dispensă și a apelat exandru, făcând aluzie la chimist. „E drept că Mendeleev a avut două ', a replicat țarul, „dar eu am un singur Mendeleev.” ^el de-al doilea mariaj al său a fost foarte fericit, iar cuplul a avut patru . Introdus de soția sa în lumea artei, Mendeleev a devenit colecționar tic de artă, chiar ales în Academia Rusă de Artă. La sfârșitul vieții a it, ca și tatăl său, de cataractă. A murit la 20 ianuarie 1907.

ROBERT KOCH

și bacteriologia

1843-1910

Numărul enorm al microorganismelor și marea lor varietate - corpul uman conține miliarde - fac greu de demonstrat faptul că o anumită bacterie sau virus provoacă o boală specifică. Robert Koch este cel care a descoperit cum poate fi realizat acest lucru în ultimele două decenii ale secolului al XIX-lea. Identificarea și izolarea microbilor care provoacă antraxul și tuberculoza au reprezentat descoperiri majore și au avut puternice implicații asupra practicii medicale, în egală măsură au contribuit la cercetarea medicală principiile investigației microbacteriologice cunoscute drept postulatele lui Koch. El este considerat adesea, împreună cu LOUIS PASTEUR [32], cu care a fost într-o permanentă competiție, drept cofondatorul teoriei microbiene a bolii, în bestsellerul vădind o bogată imaginație al lui Paul de Kruif, *Vînătorii de microbi*, Koch este „Luptătorul cu moartea”, în semn de apreciere, autorul avea să scrie: „Permiteți-mi să-mi scot pălăria și să fac o plecăciune respectuoasă în fața lui Koch -omul care a dovedit cu adevărat că microbii sînt cei mai ucigători dușmani ai noștri, cel care a adus vînătoarea de microbi aproape de statutul unei științe, căpitanul aproape uitat al acelei epoci obscure și eroice”.

Unul dintre cei treisprezece copii ai lui Herman și Mathilde Koch, Robert Koch s-a născut la 11 decembrie 1843 în Clausthal-Zellerfeld, un oraș din Munții Harz, situat într-o importantă regiune minieră a Germaniei. Tatăl lui era inginer minier, iar bunicul și unchiul său au fost geologi amatori, așa că tînărul Koch a devenit un colecționar de minerale, dar și de insecte, mușchi și licheni. Cînd a intrat la Universitatea din Göttingen, în 1862, el a studiat inițial științele naturale. Mai tîrziu a hotărît să urmeze medicina, fiind îndrumat de Jacob Henle, un anatomist care, cu aproape douăzeci de ani înaintea lui Pasteur, a prefigurat ideea contaminării prin intermediul microbilor. După absolvirea facultății de medicină, în 1866, Koch a lucrat ca internist la Hamburg, a participat la războiul franco-prusac și s-a stabilit ca medic militar de district într-un sătuc din Silezia, aflată astăzi pe teritoriul Poloniei.

h a primit un microscop de la soția sa la aniversarea zilei de în 1871, și a început să studieze microorganismele în timpul liber, festat un remarcabil talent tehnic, folosind noi procedee de colorarea speci-
menelor, precum și tehnica fotografiei. La mijlocul anilor
vocii cerceta antraxul, o boală răspândită în Silezia. Maladia, care
nai ales vitele și oile, producea plăgi ulcerate, leziuni ale plămî-
moartea, fiind transmisibilă și la om. în anul 1876, prin contami-
nui șoarece, Koch a reușit să demonstreze că responsabilitatea
producerea antraxului îi revenea unui microorganism cu anumite
supra sîngelui, care va deveni cunoscut sub numele de *Bacillus*
is. Identificarea microbului antraxului a fost prima dovadă indubi-
sprijinul afirmației că un microorganism provoacă o anumită în
1881, a deschis drumul lui Louis Pasteur pentru producerea
ccin. Articolele lui Koch despre antrax din perioada 1876-1877
îs acestuia prima mare recunoaștere științifică, în 1881 a aplicat
folosirii gelatinei ca mediu de cultură; aceasta a devenit un ele-
bază al cercetării vreme de mai mulți ani. A publicat, de aseme-
rarea *Metode pentru studiul organismelor patogene*. coperirea de
către Koch a bacteriei tuberculozei este povestea unei ri de
excepție și în același timp a unei erori nemaipomenite. Numit r în
Departamentul Imperial al Sănătății din Berlin, Koch și-a
eforturile în direcția descoperirii agentului microbial al tubercu-
emuta și adesea fatala boală a plămînilor fusese studiată pe scară
ar fără succes la începutul secolului al XIX-lea - un număr de
ori au murit chiar din cauza ei - și era incurabilă, cu excepția
r ușoare, care se tratau prin odihnă în sanatorii. La 24 martie
itr-o scurtă prelegere la Societatea de Fiziologie din Berlin, Koch
at că a reușit să izoleze bacteria care provoacă tuberculoza,
nța potențială a descoperirii pentru stabilirea diagnosticelor, ca și
•ealizarea unui vaccin era incontestabilă.

această descoperire, Koch a deschis calea bacteriologiei moderne,
d un set de principii, cunoscute de atunci drept postulatele lui
are asigură o structură de bază cercetării medicale. Postulatele, așa
u păstrat pînă în zilele noastre, sînt în număr de patru: (1) Micro-
nul care provoacă boala trebuie să fie prezent în toate cazurile,
necesar să se obțină o cultură pură a microorganismului. (3) Atunci
it inoculate animale sănătoase, cultura trebuie să producă boala,
roorganismul trebuie să fie găsit în corpul animalelor bolnave,
constituie o formulare nouă a principiilor elaborate anterior de
'ui lui Koch, Henle. Postulatele lui Koch reprezintă generalizări cu
ind caracter de principii călăuzitoare și sînt frecvent citate. at de
dorința de a învinge o boală infecțioasă așa cum făcuse cu
antraxul și rabia, Koch a fost încredințat că a realizat un trata-

ment al bolii din bacili de tuberculoză atenuați. El a făcut anunțul pe neașteptate, aproape intempestiv, pe 4 august 1890, înainte de a efectua un număr suficient de teste. În realitate, tratamentul său, numit tuberculină, s-a dovedit a fi mai rău decât boala însăși.

„Anunțul lui Koch că a descoperit un remediu pentru tuberculoză”, scrie Victor Robinson, „a încălzit pieptul Mamei Pământ de o speranță neobișnuită și pretutindeni copiii ei îndurerați și-au întins mâinile pentru a primi fiolele aducătoare de sănătate.” în consecință, mii de bolnavi de tuberculoză au asaltat Berlinul spre a obține tuberculină, care le-a adus moartea multora dintre ei. Raportul lui Koch asupra tratamentului său, prezentat în urma acestei situații, cuprindea formulări vagi și neconforme cu realitatea. Deși a rămas o personalitate incontestabilă în domeniul cercetării medicale, curînd a părăsit Berlinul pentru un concediu îndelungat*. Ultima parte a carierei lui Koch este concludentă pentru stima de care s-a bucurat și pentru marea sa influență, în 1891 a fost numit director al Institutului de boli infecțioase din Berlin, unde a rămas pînă la pensionarea sa, în 1904. în 1905 i s-a decernat Premiul Nobel pentru realizările sale în studiul tuberculozei. Totodată, Koch a fost promotorul cercetărilor asupra numeroaselor boli infecțioase care constituiau factorul major al morții premature la sfîrșitul secolului al XIX-lea. Koch a studiat holera, malaria, dizenteria, trahomul, tifosul, ciuma bubonică și numeroase boli ale vitelor, inclusiv pesta bovină și febra de Texas. Mai mult, activitatea sa, alături de cea a lui Louis Pasteur și Joseph Lister, a impulsionat dezvoltarea mișcării sanitare; Koch însuși a numit odată bacteria holerei drept „cel mai bun aliat al nostru” în lupta pentru îmbunătățirea sistemului sanitar.

Este interesant de observat că activitatea lui Koch este un bun exemplu al relației între medicină și viața economică și politică. Koch a ajuns în apogeul carierei în perioada de formare a Germaniei și de impunere a ei ca putere mondială în contextul imperialismului european. Cele mai recente descoperiri și boli exotice au făcut obiectul multora dintre cercetările sale, el călătorind pretutindeni, în Egipt, Africa și India spre a detecta microbii responsabili pentru aceste boli. Multe din aceste boli aveau să rămîină fenomene locale, puțin cunoscute și limitate ca răspîndire, pînă la expansiunea europeană. Astăzi, contactele interregionale favorizate și de călătoriile aeriene rapide, precum și distrugerea pădurii tropicale reprezintă în mare măsuri cauzele epidemiei mondiale de SIDA.

Acest dezastru medical a avut totuși și o consecință pozitivă, atunci cînd s-a înțeles că „tratamentul” lui Koch putea fi folosit ca test pentru diagnosticarea bolii. Bacteriile atenuate au devenit baza pentru așa-numitul test al „petei” pe care școlarii din Statele Unite îl fac și astăzi, în 1924, la cîțiva ani după moartea lui Koch a fost descoperit un vaccin împotriva tuberculozei, folosit azi în multe țări.

a și Pasteur - de fapt, ca mulți cercetători contemporani - Koch
era
lemist agresiv, ce adopta adesea o atitudine arogantă. Deși era
ad-
pretutindeni, el a provocat un mare scandal când a părăsit-o pe
prima
ie, Emmy Fratz, pentru o tânără actriță pe nume Hedwig
Freiberg.
nul german a fost nemulțumit și unele dintre cunoștințele sale
apro-
au încetat să-i mai vorbească. Cetățenii din orașul său natal,
Claus-
u doborât placa pe care o ridicaseră pe fațada casei unde se
născuse.
șă cum scria Claude E. Dolman într-un elegant panegiric,
„Slăbiciu-
austiană și perplexitățile nu diminuează beneficiile durabile pe
care
țiile sale le-au adus omenirii". Koch a continuat să lucreze pînă
pe
lie 1910, când s-a îmbolnăvit și a fost dus pentru îngrijiri la
stațiunea
oclimaterică Baden-Baden. Acolo a murit la 27 mai
1910.

•
ir

LUDWIG BOLTZMANN

și termodinamica

1844-1906

Legea entropiei, așa cum este denumită a doua lege a termodinamicii, a fost descrisă de JAMES CLERK MAXWELL [35] astfel: „Dacă arunci în mare un pahar cu apă, apoi îl umpli din nou, nu vei mai obține aceeași apă”. De fapt, această lege are consecințe profunde în lumea fizică. Funcționarea motoarelor cu aburi și difuzia gazelor, procesele chimice și biologice, precum și însăși definiția timpului sînt clarificate de entropie. Descoperirea și formularea legii au constituit opera mai multor oameni de știință din secolul al XIX-lea - printre care Sădi Carnot, Lordul Kelvin, Josiah Gibbs și Rudolf Clausius. Dar probabil că cea mai importantă și mai influentă personalitate din această pleiadă de savanți, în bună măsură și datorită intuiției pe care a avut-o cu privire la rolul entropiei în natură, este Ludwig Boltzmann, fondatorul mecanicii statistice.

Unul dintre ultimii mari fizicieni clasici, susținător al lui Maxwell și partizan al noii teorii atomice, Boltzmann a fost, după cum spune MAX PLANCK [50], „cel care a înțeles în profunzime semnificația entropiei”. El a văzut în fundamentul molecular al celei de-a doua legi a termodinamicii implicațiile ei macroscopice, iar prin abordarea statistică a întins o punte de o importanță crucială spre fizica secolului XX. „Această dezvoltare”, scrie Abraham Pais, „care este unul dintre marile progrese ale fizicii secolului al XIX-lea, se datorează în principal lui Boltzmann.”

Ludwig Boltzmann s-a născut într-o zi de Lăsata secului, la 20 februarie 1844, în Erdberg, o suburbie a Vienei. Tatăl său, Ludwig, lucra ca vameș, iar mama, Katharina Pauernfeind, era originară din Salzburg. La început, Ludwig a avut un institutor particular. În copilărie făcea excursii la țară ca să colecționeze fluturi și gîndaci. La fel ca bunicului său, ceasornicar, îi plăcea foarte mult să meșterească. A urmat cursurile Universității din Viena și și-a luat doctoratul în 1866. Interesul lui Boltzmann pentru electromagnetism, mecanică și termodinamică datează deci din perioada studiilor universitare. Cu ajutorul unui dicționar și al unui manual de gramatică engleză, el a studiat teoria electromagnetismului formulată de Maxwell.

ncă de la începutul carierei sale, Boltzmann și-a câștigat un binemeritat
igiu printre colegii săi mai în vârstă. În 1870 a lucrat împreună cu
ert Bunsen, GUSTAV KIRCHHOFF [33] și HERMANN VON HELM-
TZ [29] la Universitatea din Berlin. Între anii 1873 și 1876 a predat la
/ersitatea din Viena, după care a devenit profesor de fizică experimen-
și apoi prorector al Universității din Graz. În 1894, la moartea profe-
ui său Josef Ștefan, Boltzmann a preluat catedra de fizică a Universității
Viena. Boltzmann a fost un conferențiar desăvârșit. Istoricul științei
Id Holton scrie că „pregătirea minuțioasă și modalitatea de structurare
;ului predării, temperată de umorul și omenia sa deosebite, făceau ca
lui de curs să fie întotdeauna plină de studenți și vizitatori”.

n secolul al XIX-lea a luat amploare studiul de importanță crucială al
urii și temperaturii, cunoscut sub numele de termodinamică. S-a sta-
că într-un sistem fizic energia se conservă - nu se creează și nici nu
istruge - atunci când căldura, o formă a energiei, este convertită în
are, o altă formă a energiei. Exprimată ca lege a fizicii, aceasta clari-
postfactum, funcționarea unor invenții precum motorul cu abur. Primei
a termodinamicii i s-a adăugat a doua lege: Orice sistem - fie el solid,
d sau gazos - tinde spre starea de dezordine maximă. Fluxul de euer-
are loc într-o singură direcție, spre starea de echilibru termic. Acest
ept a fost dezvoltat pe parcursul câtorva decenii, începând cu anul
l, de fizicianul francez Nicolas-Leonard Sădi Carnot și perfecționat și
lit ca entropie în 1850 de către germanul Rudolf Clausius. Inspirat de
îrile lui James Maxwell referitoare la gaze, Boltzmann a prezentat o
dare statistică a celei de-a doua legi a termodinamicii.

Matura moleculară a gazelor a fost clarificată treptat în secolul al
-lea, înainte de statornicirea deplină a teoriei atomice. Teoria cinetică
zelor formulată în 1860 de James Maxwell își propunea să demon-
:e că comportamentul general al unui gaz este o funcție care depinde
onstituenții săi microscopici și invizibili - moleculele. Această teorie
erit în esență o perspectivă newtoniană, mecanică asupra ciocnirilor
e molecule și a constituit un progres remarcabil. Cu toate acestea,
well nu a explicat cărui fapt se datorează echilibrul termic dintr-un
de exemplu, tendința aerului cald de la un radiator de a se împrăștia
oată suprafața unei încăperi.

n 1866 Boltzmann a făcut prima încercare de a elucidă problema
ibrului termic. După câțiva ani, el a pus la punct „distribuția Boltz-
n”, o formulă de calcul a difuziei moleculelor de gaz care a devenit
lement fundamental al calculelor termodinamice (se mai numește și
tribuția Maxwell-Boltzmann”. Inițial, această idee a părut
paradoxa-’entra că în măsura în care distribuția moleculelor dintr-un
gaz se upunea a fi de natură mecanică sau newtoniană, ea trebuia să
fie rsibilă, asemenea unui motor care poate funcționa și îndărăt. Dar
este ent că gazul dintr-un recipient lăsat liber în atmosferă nu mai
poate dus înapoi în recipient, așa cum nu mai e posibilă nici
recuperarea alui dintr-un balon spart.

în replică, Boltzmann a demonstrat că entropia are o esență statistică. Acest lucru a devenit cunoscut ca principiul lui Boltzmann. Folosind constanta lui Boltzmann k , entropia S a unui sistem este legată de probabilitatea W prin formula $S = k \log W$. Această celebră ecuație descrie tendința oricărui gaz de a ajunge cu timpul într-o stare de echilibru. Avea să devină cea mai semnificativă și mai succintă expresie a legii entropiei.

Pe lângă contribuția sa la teoria cinetică a gazelor, Boltzmann a abordat o diversitate de fenomene; opera sa cuprinde articole despre matematică, chimie și fizică, precum și filozofie. Era renumit ca un bun experimentator, în ciuda handicapului unei vederi slabe. Datorită înclinației sale empiriste, a intrat în conflict cu idealiștii germani precum Arthur Schopenhauer și G.W. Hegel. Boltzmann a fost unul dintre primii și cei mai ardenti susținători ai teoriilor lui CHARLES DARWIN [27], ceea ce explică influența exercitată de el asupra unui alt vienez, ERWIN SCHRÖDINGER [68], în ceea ce privește supozițiile care au stat la baza descoperirii structurii ADN-ului. În același timp, Boltzmann a fost un atomist care și-a dat seama de posibilitatea existenței unei lumi subatomice. El scria: „Sîntem gata să renunțăm la imuabilitatea [atomilor] în acele cazuri în care o altă supoziție ar reprezenta mai bine fenomenul”. El este fizicianul secolului al XIX-lea care s-ar fi simțit la largul său atît în lumea mecanicii cuantice, cît și în cea a biologiei. „Cercetătorii din domeniul biologiei moleculare precum Francis Crick și Jacques Monod”, afirmă Walter Moore, „ar fi conlucrat îndeaproape cu Ludwig Boltzmann.”

Cu toate acestea, în ultimul deceniu al secolului al XIX-lea, Boltzmann a fost obligat să pledeze în favoarea existenței atomilor, și se crede că acest conflict ar fi contribuit la moartea sa. Provocat de personalități marcante precum Ernst Mach, pe care îl detesta, și Wilhelm Ostwald, Boltzmann a susținut cauza atomilor într-o dispută care pe alocuri a fost neobișnuit de dură și care lovea în însăși esența operei sale de-o viață. Dar Boltzmann a avut probleme și din cauza sănătății sale precare. În ultima parte a vieții a suferit de astm, migrene și aproape că orbise, într-o lucrare biografică, Engelbert Broda scria că „în ciuda marelui succes repurtat pe plan științific, a plăcerii cu care gusta frumusețea naturii și a artei, a optimismului și a umorului său, el suferea de depresie”.

În 1904 Boltzmann a plecat în Statele Unite, unde a susținut conferințe la Tîrgul Mondial de la St. Louis și a vizitat California. Articolul său plin de umor despre călătoriile sale destinat presei germane s-a intitulat „Un profesor german în Eldorado”, întors în Europa în 1906, el a plecat într-o excursie la Triest, care pe vremea aceea făcea parte din Imperiul Austro-Ungar. În ziua de 4 septembrie, în timp ce soția și fiica sa făceau baie în frumosul golf Duino, Boltzmann a profitat de absența lor și s-a spînzurat.

A fost înmormîntat în Cimitirul Central din Viena. Pe lespede din marmură care-i acoperă mormîntul este sculptat un bust și ecuația:

$$S = k \log W.$$

EMIL FISCHER

și chimia organică

1852-1919

În 1869, Emil Fischer a devenit chimist și a realizat în laboratorul său un mare număr de cercetări fundamentale. Multe dintre descoperirile sale au fost preluate de industrie, contribuind în final la întemeierea biochimiei. Astfel, studiile sale privind proprietățile diferitelor tipuri de zaharide

au condus doar la producerea acestora, dar au reprezentat piatra de temelie a chimiei carbohidraților. Iar cercetările sale asupra celor două

tipuri de molecule, purinele și aminoacizii, cunoscuți sub numele generic de peptide, au constituit un punct de plecare pentru biologia moleculei.

În 1902, Fischer - un savant auster, care și-a curmat singur viața - a câștigat Premiul Nobel pentru chimie. Tatăl său, „nu a trăit să-l vadă pe incapabilul său fiu primind Premiul Nobel pentru chimie”.

Fischer a fost, îndrăzneala să afirme Trevor Liams, „poate cel mai de seamă reprezentant al chimiei organice”, mii Hermann Fischer s-a născut la 9 octombrie 1852 la Euskirchen, în Prusia Renană. Era fiul unui comerciant prosper, Laurenz

și al Juliei Poensgen Fischer. Fischer a fost un elev excepțional și a absolvit cu brio gimnaziul din Bonn în 1869. Dar nu a vrut să devină

inginer; afaceri, așa cum spera tatăl său. După ce a petrecut o scurtă perioadă în firma familiei, a plecat la Universitatea din Bonn. Acolo a urmat

școala lui AUGUST KEKULE [34], dar a fost dezamăgit de lipsa de activitate experimentală. În 1872

er s-a transferat la Universitatea din Strasbourg. Pasiunea lui pentru chimie a fost resuscitată de o altă personalitate în domeniu, Adolf Baeyer.

În 1874 și-a luat doctoratul cu o teză privind chimia pigmentilor. După susținerea disertației, a rămas la Strasbourg în calitate de asistent al lui Baeyer.

De la începutul perioadei studenției și continuând pe parcursul anilor 1880, Fischer a participat activ la marea extindere a cercetărilor în domeniul

chimiei în Germania. Aceste cercetări au stimulat dezvoltarea industriei chimice.

într-o economie aflată într-o rapidă expansiune. Lucrând cu substanțe chimice organice obținute din hidrazină, unul dintre cei mai reactivi compuși ai azotului cu hidrogenul (care corodează cauciucul și chiar sticla), Fischer a realizat derivate ale acestuia cu o multitudine de aplicații industriale. Cea mai importantă descoperire a fost fenilhidrazina, care i-a consolidat reputația științifică încă înainte de a-și obține doctoratul. Ulterior, el a descoperit că această substanță este un agent folositor în diferențierea zaharidelor cu aceeași formulă chimică, dar structuri diferite.

Fischer a fost reținut la Universitatea din München în 1879, iar trei ani mai târziu s-a mutat la Universitatea Erlangen, unde a început un important studiu pe termen lung asupra acidului uric și compușilor acestuia. *Larga* răspândire a acidului uric în natură sugera o semnificație încă nedescoperită, astfel că în 1882 Fischer a încercat să sistematizeze familia compușilor acestuia. La început, munca sa mai mult a complicat lucrurile. Dar în 1897 a identificat o bază moleculară unică ce reprezenta componenta fundamentală a acidului uric, precum și a altor câteva substanțe chimice. Fischer a numit această bază *purină*, denumire derivată din cuvintele latinești *purum* și *uricum*, deoarece aceasta era baza pură a acidului uric, un compus al azotului. Din categoria purinelor fac parte guanina și adenina, bazele aminate ale acizilor nucleici. Ascunse în miezul unei zaharide, aceste molecule formează a doua dintre cele patru baze ale ADN-ului.

Importanța substanțelor sintetizate de Fischer nu a trecut neobservată de industria farmaceutică germană. Cofeina, un produs de origine vegetală prezent în cafea, ceai și cacao, a fost sintetizată pentru prima oară în laboratorul lui Fischer, apoi produsă pe scară largă. Chiar mai importantă pentru industria farmaceutică modernă, aflată într-o fază incipientă, s-a dovedit sintetizarea de către Fischer a barbituricelor. Acestea au fost preluate rapid de medici și psihiatri, care le-au folosit pentru tratarea pacienților anxioși, ele fiind mult mai eficiente decât cloralhidratul sau compușii bromului. Barbituricele erau utilizate ca anestezice și în cercetările pe animale. Plecând de la fenil, pe care Fischer l-a descoperit în 1912, s-a obținut fenobarbitalul, un medicament de mare valoare în tratarea crizelor cardiace, folosit și astăzi în tratamentul epilepsiei. Nu este deci surprinzător că Fischer a fost adesea solicitat să lucreze în industrie, dar a refuzat toate ofertele primite.

În anii '90 ai secolului al XIX-lea, Fischer a efectuat un studiu pe termen lung al enzimelor, categorii de proteine care funcționau ca niște catalizatori ai reacțiilor biochimice. Conștient de faptul că anumite enzime au funcții specializate, el a sugerat, în esență corect, că acestea erau molecule asimetrice care reacționau doar la anumite substanțe. Această abordare de tip „cheie-broască” a pregătit terenul pentru fundamentarea chimiei enzimelor.

Activitatea desfășurată în domeniul enzimelor l-a condus pe Fischer studiul carbohidraților. Cel mai însemnat succes al său a fost analiza ușilor acestora, zaharidele. Deși se aflase compoziția unora dintre ele, ele lor variate erau încă necunoscute și ele nu puteau fi separate de tratul lor. Fischer a presupus corect că diferențele dintre glucoza, fructoza și maltoză - identice din punct de vedere structural, dar cu proprietăți diferite - se datorează atomilor de carbon asimetrici. În 1897 el a reușit să sintetizeze în laborator toate cele trei zaharide. „La sfârșitul secolului al XIX-lea”, scrie istoricul științei Alexander Findlay, „geniul lui Fischer părea rezolvat enigma zaharidelor.” Pentru realizările sale în domeniul zaharurilor și al purinelor, Fischer a primit Premiul Nobel în 1902. Deși nu poate fi considerat un teoretician prin excelență, Fischer dobândește o înțelegere profundă a razei potențiale de acțiune a biochimici. „Vălul care natura și-a ascuns cu atâta grijă secretele a fost sfișiat în aceea care are legătură cu carbohidrații”, spunea el în discursul la primirea Premiului Nobel, prezicând: „Totuși, enigma chimică a vieții nu va fi lăsată atâta vreme cât chimia organică nu va stăpâni o altă problemă, și mai dificilă, proteinele”.

Într-adevăr, preocupările lui Fischer în domeniul chimiei proteinelor reprezintă ultima țintă a cercetărilor sale, pe care și-a propus-o în 1902, fiind la fel de importantă ca și activitatea sa anterioară. Se știa deja că aminoacizii sunt părți componente ale proteinelor și că acestea pot fi eliberate prin hidroliză. Fischer nu putea spera să sintetizeze ceva atât de complex cum este o proteină, dar a reușit să creeze grupuri de aminoacizi numite peptide. În 1914 a produs prima nucleotidă sintetică, iar în 1922 matul său asupra chimiei peptidelor, realizat doi ani mai târziu, a deschis o perspectivă asupra complexității întregului domeniu. Datorită atăției lui Fischer s-a descoperit ulterior că funcțiile variate ale proteinelor derivă din forma pe care o au, iar aceasta se datorează secvențelor de aminoacizi. Într-adevăr, sinteza proteinelor prin asamblarea aminoacizilor este principala sarcină a ADN-ului. Clarviziunea lui Fischer este evidențiată de faptul că, abia în 1953 FREDERICK SÂNGER [93] a demonstrat, pentru prima oară, întreaga secvență de aminoacizi a unei proteine, hormonul cunoscut sub numele de insulină.

Fiul cel mai mare al lui Fischer, Hermann Fischer, care a devenit el însuși un chimist cunoscut specialist în domeniul chimiei organice, a emigrat în Statele

Unite. Agnes Gerlach, soția lui Fischer, i-a mai dăruit acestuia încă doi fii; în 1914 s-a stins din viață, iar amândoi tinerii au fost uciși în timpul primului război mondial. Fischer a participat la efortul de război - lui i se datorează introducerea margarinei vegetale ca substitut al untului -, dar la sfârșitul războiului a fost demobilizat. Atins de o boală de piele și suferind de dureri gastrointestinale din cauza expunerii la mercur și la compuși deosebit de toxici ai fenilhidrazinei, Emil Fischer s-a sinucis la 15 iulie 1919.

HEIKE KAMERLINGH ONNES și supraconductivitatea



1853-1926

Fizica temperaturilor joase, numită și criogenie, ne-a adus frigiderele, noi tipuri de îngrășăminte, torțele cu ardere rapidă și motoarele de rachetă, printre multe alte produse comerciale. Dar, pe lângă toate acestea, studiul comportamentului anumitor substanțe la temperaturi sub -100°C ne-au relevat proprietăți fundamentale ale materiei și electromagnetismului. *Supraconductivitatea*, adică dispariția rezistenței electrice la temperaturi foarte joase, are implicații serioase atât tehnologice, cât și teoretice. Aceasta a fost descoperirea cea mai importantă a omului de știință olandez Heike Kamerlingh Onnes, făcută în 1911. Excelent experimentator, laureat al Premiului Nobel și director foarte influent al laboratorului din Leiden, Kamerlingh Onnes era cunoscut drept „gentlemanul lui zero absolut”.

Heike Kamerlingh Onnes s-a născut pe 21 septembrie 1853 în Groningen, un oraș de mărime medie din nord-estul Olandei, într-o familie de condiție medie, într-o casă condusă cu o mână de fier. Mama lui era Anna Gerdina Coers, fiică de arhitect, iar tatăl lui, Harm Kamerlingh Onnes, își câștiga existența ca producător de țigle, începând cu 1870, el a studiat fizica și matematica la Universitatea din Groningen, câștigând premii pentru cercetările sale și înscriindu-se la doctorat încă din 1871. Cu prilejul călătoriei sale prin Germania, a avut șansa de a studia cu GUSTAV KIRCHHOFF [33] și cu Robert Bunsen la Universitatea Heidelberg, după care s-a întors la Groningen pentru a-și definitiva teza de doctorat pe care l-a luat *magna cum laude*. Disertația lui, intitulată „Noi dovezi ale rotației axiale a Pământului”, era inspirată de colaborarea cu Kirchhoff și i-a adus în 1879 titlul de doctor. Cu un an înainte începuse deja să predea la Școala Politehnică din Delft.

Încă din primii ani ai secolului al XIX-lea, experimentatorii constataseră că gazele reacționează neprevăzut la schimbările de temperatură și presiune.

HAEL FARADAY [24], de pildă, a descoperit că poate lichefia clorul și idul de carbon. Pe măsură ce s-au îmbunătățit metodele experimentale, snii de știință au fost în măsură să obțină cantități reduse de oxigen d. în perspectiva istorică, acest nou tip de cercetare în domeniul fizicii araturilor joase s-a conjugat cu teoriile moderne ale termodinamicii și ale niei atomilor și moleculelor care au dominat ultima parte a¹ secolului al -lea. Nu e surprinzător nici faptul că toate acestea au coincis și cu ten-ele de obținere a unor noi forme de refrigerare, pentru că de secole enii se luptau să păstreze alimentele perisabile la rece. Spre sfârșitul anilor '70, Kamerlingh Onnes începuse să manifeste •es pentru teoriile gazelor și temperatura critică, aduse în discuție de annes van der Waals, colegul lui mai în vîrstă de la Politehnică. Van Waals sugerase că ar exista o „lege a stărilor corespondente”, pe care nerlingh Onnes a încercat să o verifice. Aceasta se baza pe presupu-a că toate gazele au o serie de proprietăți comune și că se vor com-a similar dacă temperatura, presiunea și volumul lor se vor ajusta spunzător cu mărimea moleculei specifice fiecăruia. Kamerlingh Onnes 'St foarte receptiv la această idee, pentru că ea prezenta o mare ortanță pentru cercetarea fundamentală. Pe lîngă găsirea unor aplicații tice, el spera, după cum a și declarat ulterior, „să ridic vîlul pe care cările termice produse la temperaturi normale îl aruncă asupra lumii ioare a atomilor și electronilor”. Dar pentru asemenea studii gazele uie să fie ținute la cele mai mici temperaturi posibile, de fapt, chiar propierea punctului de lichefiere. Kamerlingh Onnes și-a dedicat cer-rile de laborator acestui proiect atunci cînd s-a mutat de la Delft la yersitatea din Leiden, în 1882, pentru a deveni profesor de fizică. În anii 1870 fuseseră inventate două tehnici pentru răcirea gazelor, ambele iite de Kamerlingh Onnes în studiile sale inițiale. Una din metode, a lui Cari Linde, preconiza supunerea gazului la o presiune mare și irea lui printr-o serpentină, avînd loc un schimb de căldură, iar gazul ;nind tot mai rece. Cealaltă metodă presupunea comprimarea gazului și imprimarea lui rapidă, în 1892, Kamerlingh Onnes inventase un aparat folosea o „metodă în cascadă” pentru răcirea treptată. Primele gaze e de el au fost oxigenul și aerul, iar aparatul lui a reușit, în cele din ă, să producă 14 litri de aer lichid (un lichid albastru-palid) pe oră. rătul necesar pentru aceste experimente era complex, dificil de asamblat esupunea o manipulare foarte migăloasă, în 1901, el a înființat o școală uflători în sticlă capabili să creeze vasele speciale pe care le dorea el, i una de creatori de instrumente de măsură, care urmau să producă rsele serpentine și pompe cerute de el. într-un interval de peste două nii, Kamerlingh Onnes „a introdus practica inginerescă pură în abor-a științifică a fizicii temperaturilor joase”, scrie Emilio Segre.

Pe măsură ce criogenia se dezvoltă, era clar că fiecărui gaz îi corespundea o temperatură de lichefiere. Unul a rezistat mai mult, hidrogenul. Abia omul de știință scoțian James Dewar a obținut hidrogen lichid în 1898, însă doar opt ani mai târziu au fost dobândite cantități mai mari. În laboratorul din Leiden. În 1907, Kamerlingh Onnes și alții reușiseră să lichefieze toate gazele, cu excepția celui mai ușor, heliul. Gaz rar, heliul devine lichid la temperaturi foarte mici, la doar 4° deasupra lui zero absolut.* Lichefierea heliului a devenit o țintă importantă, la care Kamerlingh Onnes a ajuns în 1908. Heliul lichid este perfect limpede, iar când în container s-a format meniscu, (o ușoară curbare a lichidului în recipient), Kamerlingh Onnes nici nu l-a observat. Un vizitator al laboratorului lui a subliniat acest succes. „Cu această lichefiere”, scrie J. van den Handel, „s-a deschis pentru cercetări o întreagă regiune de temperaturi, un domeniu în care Kamerlingh Onnes a rămas monarh absolut” până la pensionarea sa, în 1923. Rezultatele lui erau publicate cu regularitate în străinătate. Premiul Nobel pentru fizică pe care l-a primit în 1913 pentru cercetările în domeniul criogeniei nu a mirat pe nimeni.

Și totuși, descoperirea care constituie cea mai bine cunoscută cucerire științifică a lui Kamerlingh Onnes *datează* din 1911. Făcând experimente cu mercur, el a constatat că rezistența acestuia la trecerea unui curent electric scade brusc la zero în preajma temperaturii de $4,2^{\circ}$ Kelvin (aproximativ -269° Celsius). A obținut rezultate similare cu cositor, plumb și alte câteva metale. Deși nu a putut explica fenomenul, el a înțeles foarte bine semnificația lui. Onnes a descris lipsa rezistenței electrice ca pe o nouă stare a materiei, numită *suprconductivitate*. Astăzi este mai încetățenit termenul de superconductivitate. Aceasta nu poate fi interpretată prin mecanica clasică, fenomenul urmînd să fie explicat în 1957 prin electrodinamica cuantică, prin teoria lui JOHN BARDEEN [85], Leon Cooper și John Schrieffer. În ultimii ani se fac eforturi considerabile pentru obținerea unor materiale supraconductoare la temperaturi mult mai mari decît cele obișnuite. Asemenea materiale ar avea niște aplicații de anvergură în medicină și în fizica nucleară, la care se adaugă și perspectiva reconfortantă a utilizării trenului cu suspensie magnetică. Timp de cîteva ani, dispozitive mici numite SQUID (abreviere de la dispozitiv supraconductor cu interferență cuantică) s-au folosit pe o scară restrînsă în diagnostice medicale.

Zero absolut indică absența oricărei călduri. Jacques Charles a descoperit spre sfîrșitul secolului al XVIII-lea că un gaz se contractă cu aproximativ $1/273$ din volumul său dacă este răcit de la 1° Celsius la 0° Celsius. Prin urmare, zero absolut pe scara Kelvin corespunde lui -273°C .

Kamerlingh Onnes a făcut primii pași în direcția aplicării criogeniei la agazinarea hranei, la producerea gheții și în alte industrii, în perioada lului război mondial, el s-a numărat printre cei care au contribuit la uarea foametei ce a însoțit conflictul. A fost căsătorit cu Elizabeth veld, cu care a avut un fiu. S-a remarcat prin vitalitate și putere de că, deși a suferit de o boală cronică vreme de mai mulți ani. Kamer-

Onnes a murit pe 21 februarie 1926 la Leiden. Atunci când a preluat postul la Leiden, în 1882, și-a intitulat discursul gural „Despre importanța cercetării cantitative în fizică”. Kamerlingh

s spunea că, dacă ar fi după el, la intrarea în oricare laborator de ă ar trebui să existe o plăcuță cu motoul: *Door melen tot weten*: oaștere prin măsurare.

PAUL EHRLICH

și chimioterapie

1854-1915

În vreme ce LOUIS PASTEUR [32] și ROBERT KOCH [39] au creat teoria microbiană a bolilor, Paul Ehrlich a formulat ideea cu caracter general că boala este în esență chimică. Prin urmare, lui i se datorează apariția chimioterapiei, un termen pe care tot el l-a inventat. Timp de mii de ani, bolnavii au fost tratați cu ierburile și diverse fierturi; acum, revoluția industrială a făcut posibilă aplicarea unor noi metode de examinare a tuturor produselor naturale. Ehrlich a beneficiat de progresele chimiei și industriei coloranților din Germania sfârșitului de secol XIX. Primele lui cercetări, legate de marcarea cu culoare, au permis implementarea unor noi metode de urmărire a celulelor și a microbilor din interiorul lor. El a sugerat căutarea unor „gloanțe magice” - componente proiectate să trateze boli specifice. În 1910, anunțul descoperirii de către Ehrlich a unei substanțe pe bază de arsenic care vindeca sifilisul avea să reprezinte punctul culminant, deși controversat, al unei cariere strălucite.

Fiu al lui Ismar Ehrlich, prosper hangiu, și al Rosei Weigert, Paul Ehrlich s-a născut pe 14 mai 1854 la Strehlen, în Silezia Superioară, la acea dată înglobată în Germania, astăzi teritoriu polonez. Ambii lui părinți proveneau din familii care aveau tangențe cu știința, iar Ehrlich a fost influențat încă de mic de vărul său, Carl Weigert, chimist, care descoperise noi tehnici de marcarea cu coloranți aplicabile în microscopie, în 1872, Ehrlich s-a înscris la Universitatea din Breslau, dar a urmat cursurile mai multor instituții până să-și ia diploma de absolvire ca medic la Universitatea din Leipzig, în 1878. Cariera lui universitară a fost excepțională, iar teza lui de doctorat, pe tema marcării țesuturilor, prevestea un strălucit viitor științific. După doctorat, Ehrlich a obținut un post la spitalul Charite din Berlin, unde avea să devină curând medic-șef, scutit de gardile de noapte; în plus, i s-a permis să-și continue propriile cercetări.

Posedînd cunoștințe amănunțite de chimie, Ehrlich a combinat capacitatea sa remarcabilă de a schița o teorie în linii mari cu abilitatea excepțională

concepe și de a manipula mental compuși moleculari tridimensionali, ceputul activității sale de cercetător, Ehrlich a pus bazele hematologiei: rne și ale studiului leucemiei, dezvoltând tehnici de marcarea pentru a ge diversele tipuri de celule albe din sânge*. El a aplicat și la bacterii dele de marcarea a țesuturilor cu coloranți, în 1882, Ehrlich a introdus todă de diagnosticare a febrei tifoide, iar după ce a aflat de anunțul lui rt Koch privind izolarea bacteriei tuberculozei, a creat o metodă de are pentru diagnosticarea TBC-ului. în 1885, el a descoperit bariera lină a creierului, sistemul de filtrare care permite creierului să-și mențină ibrul chimic; această descoperire avea să aibă consecințe incalculabile a cercetării farmaceutice ulterioare.

ucrarea lui Ehrlich *Das Sauerstoffbedurfnis des Organismus* („Nevoia [igen a organismului]”), publicată în 1885, este de fapt o teorie generală icționării celulei. El a presupus că nucleul celulei determină funcția fică a acesteia în organism și prin urmare este înglobat în niște com-

moleculare care servesc acestui scop. Deși această formulare, numită ia lanțului lateral”, avea să fie ulterior revizuită, ea i-a permis lui eh să emită ipoteza că modul de funcționare a celulei este în esență ic. Ehrlich a continuat să-și dezvolte teoria, iar la sfârșitul secolului a at-o în imunologie. Anticorpii sînt produși în prezența toxinelor, spu- 1, ca o reacție chimică naturală. Ei se prind de toxinele din fluxul lin și le dezactivează, după regulile obișnuite ale compușilor chimici, stă abordare teoretică l-a propulsat pe Ehrlich pe culmile carierei sale, oltarea de compuși specifici pentru tratamentul anumitor boli. n 1888 a survenit o pauză forțată în activitatea sa de cercetare, pentru însuși a contractat tuberculoza, drept care s-a mutat în climatul torid cat al Egiptului pentru a se vindeca, întors la Berlin după 18 luni, el

alăturat lui Robert Koch la proaspăt înființatul Institut de Boli țioase. împreună cu Koch și Emil von Behring, care cu un an în urmă :ase existența unui posibil remediu în cazul difteriei, Ehrlich a desco-un mijloc de creare a antitoxinei din sângele de cal, făcînd-o eficientă nele umane, în esență, această metodă este folosită și astăzi, n 1906, o văduvă bogată, admiratoare a muncii lui, i-a pus la dispoziție jri pentru construirea unui laborator și astfel el a devenit șeful instituției ge Speyer-Haus pentru Chimioterapie. Acolo a rămas tot restul perioa-ctive a vieții lui, coordonînd eforturile de cercetare care urmăreau operirea unor substanțe numite de el „gloanțe magice ce lovesc numai

obiecte pentru distrugerea cărora au fost proiectate”. Cercetările le, avînd ca scop descoperirea unui remediu împotriva tripanoso-

lapacitatea celulelor albe din sânge, leucocitele, de a devora bacteriile a fost desco- în 1884 de către rusul Ilia Mecinikov, cu care Ehrlich avea să împartă în 1908 ui Nobel pentru medicină.

miasis-ului, boala africană a somnului, s-au soldat cu combinarea unei substanțe colorante, benzopurpurina, cu un derivat al acidului sulfuric. Substanța obținută, trypanul roșu, s-a dovedit eficientă pe șoareci. Deși a eșuat pe alte animale - boala continuă să fie incurabilă și în prezent - Ehrlich a considerat rezultatul încurajator, drept care a verificat experimental potențialul chimioterapeutic al unui mare număr de compuși.

După ce a testat peste 600 de compuși chimici, Ehrlich a anunțat în 1910 descoperirea Salvarsanului. Mulți ani mai târziu, Dr. Galdston avea să scrie: „Aici și-a încoronat opera vieții cu descoperirea Salvarsanului. Aici și-a realizat visul din tinerețe, iar chimioterapia s-a dovedit o practică benefică”. Salvarsanul, derivat al acidului arsenic care ataca spirocheta sifilisului, avea o sumedenie de efecte secundare. Dar el prezenta un mare avantaj față de mercur, care era chiar mai otrăvitor. Salvarsanul a rămas singurul tratament serios al sifilisului până la inventarea penicilinei în anii 1940. Întâmplarea face ca Ehrlich să suporte multe atacuri la persoană datorită faptului că a descoperit tratamentul sifilisului; mulți oameni considerau că victimele unei boli cu transmitere sexuală ar trebui să suporte consecința mîniei lui Dumnezeu pentru imoralitatea lor.

Cunoscut drept un om modest, uituc, distrat, Ehrlich fuma 25 de trabucuri pe zi, uita adesea să mănînce și era venerat de colegii săi mai tineri. Un vizitator din 1914 scria în *Nature* că Ehrlich a fost găsit în laboratorul lui, unde „scaunele și mesele erau pline de cărți, articole, înseninări, căni și tuburi de toate formele posibile, plus cutii de trabucuri în care erau fie trabucuri de import, fie eprubete cu preparate chimice”. Fire veselă și agreabilă, dacă e să ne ghidăm după scrierile biografice ce i-au fost consacrate, Ehrlich a avut o căsnicie fericită cu Hedwig Pinkus, cu care s-a căsătorit în 1883, din această uniune rezultînd două fiice, Stephanie și Marianne.

Laureat cu Premiul Nobel, Ehrlich a fost distins cu multe alte onoruri în timpul vieții. A primit Marea Medalie de Aur a Prusiei și titlul de Excelență din partea guvernului german, în 1911, iar strada din fața institutului lui a căpătat numele de Paul Ehrlichstrasse. Ultima onoare i-a fost retrasă de guvernul nazist, văduva lui Ehrlich și urmașii lui fiind nevoiți să părăsească Germania. Astăzi, strada îi poartă din nou numele, iar la Frankfurt există un Institut Paul Ehrlich.

Dezolat de izbucnirea primului război mondial și atacat în continuare de presă, care îl acuza că a testat Salvarsanul pe prostituate împotriva voinței acestora, Ehrlich a suferit în decembrie 1914 o ușoară comotie cerebrală. „Se ruga să moară”, scrie dr. Galdston, „pentru că, spunea el, nu mai avea în cap prea multe lucruri care să le fie de folos oamenilor”. Ruga i-a fost ascultată și, pe 20 august 1915, un al doilea atac cerebral i-a pus capăt vieții în timp ce se afla în vacanță la Bad Homburg.

SIGMUND FREUD

și psihologia inconștientului

1856-1939

La sfârșitul secolului al XIX-lea, progresele înregistrate în știință, tehnologie și medicină au deschis perspective nebănuite pentru viața subiectivă, interioară a oamenilor din țările occidentale. Revoluția industrială, apariția și formele de viață noi și complexe, inclusiv formarea unei noi clase de mijloc au diversificat personalitățile umane și au avut o influență puternică asupra relațiilor interpersonale și sexuale. Așadar, nu surprinzător faptul că în 1900, în același an în care MAX PLANCK | descifra secretele radiației corpului negru, Sigmund Freud a publicat *Interpretarea viselor*. Freud este cea mai importantă personalitate științifică a secolului al XX-lea. El a stârnit în epocă un val de proteste, după cum se întâmplă și în zilele noastre, căci, așa cum scrie istoricul științei I. Bernard Cohen, „neînțelegerea ostilitate împinsă la extrem poate fi considerată un indiciu al imboldului profund exercitat de revoluția freudiană”.

Sigmund Freud s-a născut în ziua de 6 mai 1856 la Freiburg, în Moravia, care pe atunci aparținea Imperiului Austro-Ungar, iar astăzi, sub numele de Příbor, se află pe teritoriul Republicii Cehia. Părinții lui au fost tatăl Freud, un negustor de lână nu foarte prosper, care manifesta interes pentru instrucția școlară, și a mamei, Amalie Nathanson. Sigmund a fost primul dintre cei opt copii ai tatălui Freud și, la vârsta de trei ani, s-a mutat împreună cu familia la Viena. A primit o parte din educația școlară acasă și s-a remarcat prin abilitate excepțională la gimnaziu, pe care l-a absolvit la șaptesprezece ani. Inițial a vrut să studieze dreptul, dar în 1873 i-a scris unui prieten că „mă gândesc să optez pentru științele naturale”, în cazul unui student de condiție socială modestă, asta însemna să studieze medicina. În același an, Freud înscrie la Universitatea din Viena pe care a absolvit-o în 1881. Prima lucrare științifică datează din această perioadă. Un articol despre tipărirea culei de apă dulce, publicat în 1877, reflectă interesul lui pentru fiziologie, pe care a studiat-o între anii 1876 și 1882 la institutul condus de

Ernst Briicke. Deși și-ar fi putut continua cercetările aici, medicina îi deschidea perspective mai promițătoare din punct de vedere financiar. Acest lucru era important pentru că în 1882 Freud s-a logodit cu Martha Bernays, iar trei ani mai târziu tinerii s-au căsătorit.

Între 1882 și 1885, Freud și-a desăvârșit experiența clinică la Spitalul General din Viena, unde a efectuat în premieră unele cercetări privind cocaina. O vreme, el a devenit un fervent susținător al acestui drog și, pornind de la cercetările lui, un prieten i-a descoperit utilitatea în chirurgia oftalmologică. În 1885 Freud a beneficiat de o importantă bursă de șase luni la Paris, unde a intrat sub puternica influență a lui Jean Charcot. Fiind unul dintre cei mai importanți neuropatologi ai vremii, Charcot era interesat de studierea isteriei, o boală psihică analogă anorexiei nervoase din zilele noastre, în sensul că provoca simptome severe, dar nu avea o cauză fiziologică sau ereditară clară. Mulți considerau isteria o boală exclusiv feminină, lucru cu care Charcot nu era de acord. După ce s-a întors la Viena, Freud a susținut conferințe despre isteria masculină, dar a întâmpinat opoziția unor colegi. Theodor Meynert, un bine cunoscut psihiatru, l-a exclus pe Freud din laboratorul său de anatomie cerebrală. „M-am retras din viața academică”, scria mai târziu Freud, „și nu mai fac parte din societățile științifice.”

În practica sa privată de neuropatolog, Freud a încercat să folosească metodele prescrise în mod curent, cum ar fi masajul și electroterapia, și primele etape ale psihanalizei reflectă dezamăgirea sa, ca și primele eforturi de descoperire a unei explicații noi și cuprinzătoare pentru tulburările „nervoase”, împreună cu Josef Breuer, un bine cunoscut generalist și cercetător, Freud a recurs la hipnotism pentru a studia cazul unei tinere isterice, cunoscută sub numele de Arma O.; articolul lor intitulat *Studii despre isterie*, a fost publicat în 1895. Analizând tehnica folosită de Breuer -descărcare emoțională pentru eliminarea conflictelor intrapsihice - Freud și-a dat seama că simptomele s-ar putea datora conținutului sexual al unor fantezii reprimite.

Pornind de la acest indiciu, Freud a dezvoltat ideea fundamentală conform căreia comportamentul nevrotic presupune apărarea psihicului împotriva ideilor inacceptabile. De-a lungul timpului, el a formulat o serie de teorii care situau problemele sexuale la originea nevrozei, subliniind faptul că insatisfacțiile din viața sexuală provocau simptome de anxietate și isterie. Ulterior, el a perfecționat toate aceste idei, inclusiv cea potrivit căreia traumele sexuale din copilărie generează nevrozele, în aceeași perioadă, începând cu anul 1895, o amicitie în principal epistolară cu medicul berlinez Wilhelm Fliess, i-a oferit lui Freud prilejul unic de a-și examina o mare parte din propriile conflicte emoționale și de a testa câteva din ideile teoretice. Din această perioadă datează metoda pe care Freud avea s-o denumească ulterior „autoanaliză”, precum și un important

ect" menit să ofere psihologiei un fundament neuropsihologia. Deși ia nu putea fi considerată un succes, iar „Proiectul” avea să fie în lin urmă abandonat, perioada aceasta a fost deosebit de productivă, analiza a căpătat numele actual în 1896.

În 1900 Freud a publicat cartea *Interpretarea viselor*, care constituie bunăvoință a activității sale anterioare privind nevrozele și, totodată, un punct de plecare spre psihologia generală. Principala teză a lui Freud, prin care visele prezintă semnificații descifrabile legate de conflicte inconștientului, a avut o aplicabilitate universală pe care a extins-o pe cursul următoarelor patru decenii, în general, Freud a elaborat un model al relațiilor sexuale și agresive care trebuie satisfăcute, model derivat din psihologia darwinistă și neurologică, în 1904 el a publicat lucrarea *„Patologia vieții cotidiene*, o analiză a actelor ratate de vorbire și a greșeli cu motivație psihologică. Un an mai târziu, lucrarea *Trei eseuri despre sexualitate* a oferit o perspectivă revoluționară asupra funcției emoționale, în care conflictele adultului sunt corelate cu noțiunea de sexualitate infantilă și cu așa-numitul „complex al lui Oedip”. Întărirea relației puternice dintre evoluția fizică, emoțională și cognitivă constituie una dintre cele mai importante generalizări ale lui Freud. Psihanaliza ca teorie a avut un succes uriaș, în ciuda criticilor ce i s-au făcut iar influența ei s-a făcut simțită în scurt timp. Fără să se limiteze la tratarea unor tulburări mentale de tip nevrotic, psihanaliza a dezvoltat semnificația actelor mărunte de vorbire, a oferit o explicație pentru obiceiuri și ritualuri și a evidențiat motivația infantilă ce stă la baza unor acțiuni larg răspândite. Recunoașterea existenței unor sentimente și funcții de natură sexuală și agresivă la copii a dus în cele din urmă la izvoirea metodelor de creștere a copiilor și implicit la modalității de îngrijire a copilăriei.

Ca metodă de tratament, psihanaliza este mai dificil de evaluat. De la început i-au lipsit niște criterii clar definite, așa cum se stabilesc într-o serie de boli; în mod frecvent, erau înregistrate de succes cazurile de pacienți cu probleme relativ minore. Totuși, Freud și alți analiști - în-au început să adere la „mișcare” după 1900 - au elaborat o diversitate de tehnici durabile și de instrumente conceptuale pentru înțelegerea situației psihice sau a „tratamentului vorbit”. *Asocierea liberă* era regula de aură conform căreia pacientului i se cerea să verbalizeze tot ce-i trecea prin minte; prin contrast, analistul rămânea în general tăcut, abstractizându-se de unele interpretări atent dozate. *Rezistența*, exprimată în mai multe feluri, constituia o piedică în calea tratamentului, dar era inevitabilă întru rezolvarea conflictelor pacientului și nuanțarea înțelegerii sale și a conflictelor emoționale. Probabil că cel mai important concept analitic este *transferul afectiv*, ca expresie a sentimentelor amestecate de atașament și de ură față de minie pe care pacientul le avea față de analist - în principiu,

fără vreun motiv întemeiat*. Psihanaliștii puteau să efectueze investigații plauzibile prin limbaj, prin minuțiozitatea fanteziilor și subtilitățile experienței emoționale.

În primele decenii ale secolului XX, teoria lui Freud s-a dezvoltat într-o multitudine de direcții, atât teoretice, cât și clinice. Cîteva școli de analiză au avansat ipoteze noi (cum ar fi „trauma nașterii” a lui Otto Rank) sau au respins unele părți ale teoriei aflate în plină evoluție. Spre sfîrșitul deceniului al treilea, psihanaliștii clinicieni au deplasat accentul dinspre expunerea conflictelor reprimite ale pacienților spre examinarea mijloacelor de apărare psihică ale acestora, în locul unei „topografii” a conștientului și a inconștientului, Freud a introdus o diviziune tripartită mai productivă din punct de vedere clinic, definită funcțional, a psihicului. În teoria structurală a lui Freud, din /W-ul infantil și nediferențiat evoluează un *ego*, în care rezidă personalitatea conștientă, și un *supra-ego*. Sarcina psihanaliștilor s-a concretizat apoi, în accepțiunea cea mai cuprinzătoare, într-o încercare de a modifica asprimea supraego-ului.

În Germania dominată de naștiști psihanaliza a fost interzisă, drept care a urmat refugierea specialiștilor în Statele Unite. După ce naștiștii au invadat Austria în 1938, Freud - bătrîn și bolnav de cancer - a fost în cele din urmă convins să plece, dar scoaterea lui din țară s-a făcut cu mare dificultate. La mijlocul verii s-a restabilit în Anglia și a murit la Londra un an mai tîrziu, la 23 septembrie 1939.

Atît de multe s-au scris și s-au născocit despre personalitatea lui Freud încît încercarea de a o descrie sumar pare a fi sortită eșecului, în ciuda depresiilor sale accidentale, Freud era în esență un temperament echilibrat și cordial. Relațiile lui, îndeosebi cu bărbații, au fost uneori intense și conflictuale, în parte și din cauza tendințelor sale necenzurate spre omnipotență. Excelent orator și povestitor, obișnuia să spună anecdote și chiar a scris o carte intitulată *Anecdotele și relația lor cu inconștientul*. A dus o viață normală, specifică clasei mijlocii, alături de soția sa Martha Bernays și cei cinci copii ai lor. Unul dintre ei, Anna, a devenit un psihanalist eminent, în privința religiei a fost un ateist militant, în relație cu fiii săi s-a dovedit un tată bun, deși nu la fel de expansiv emoțional cum a fost față de fiicele și nepoții săi.

Moștenirea lui Freud este la fel de complexă ca și cea a lui CHARLES DARWIN [27], iar ideile sale au generat controverse înverșunate. Deși pentru confirmarea sau infirmarea diferitelor ipoteze psihanalitice se poate

* Un excelent exemplu de transfer afectiv este oferit de regretata psihanalistă Helene Deutsch. În timpul analizelor cu Freud, ea s-a pomenit într-o după-amiază privind în vitrina unui magazin din apropierea locuinței sale și întrebîndu-se în timp ce plîngea: „Ce-o să se facă acum biata soție a profesorului?” Helene își închipuia că Freud era pe cale să-și părăsească soția pentru a se căsători cu ea.

la dovezi științifice, acestea nu au fost încă perfecționate nici ca ; a progreselor înregistrate în neurologia cerebrală, nici prin amănabile în viața cotidiană, înșiși psihanaliștii poartă vina pentru ngata suspiciune cu care unii oameni de știință au privit atât profet și teoria. Psihanaliștii nu au reușit să ajungă la un consens în a dogmelor fundamentale care să fie în consonanță cu știința conrană. Mai grav este faptul că unele dintre cele mai importante figuri hanalizei au continuat să recurgă la „teoria instinctului” - care în it are „statutul” științific al flogisticului - și la un model medical al :eea ce a afectat puternic statutul general al profesiei, în anii șaizeci olului XX, dogmatismul și dezordinea din domeniu l-au împiedicat icianul teoretician MURRAY GELL-MANN [96] să-și concretizeze ia de a așeza teoria analitică pe un fundament științific solid, ificultățile de evaluare a lui Freud însuși provin atât din interiorul, din exteriorul profesiei, în Statele Unite, o întreagă generație de ți a învățat că psihanaliza nu are nimic comun cu știința - începînd havioriștii a căror teorie este acum puternic discreditată, în același una dintre marile probleme ale lui Freud a constituit-o imensa ație pe care au manifestat-o față de el colegii de breaslă. Văzîndu-l ud într-o gravură din 1926, K.R. Eissler îl descria astfel: „un chip etrabil, cu o privire pătrunzătoare, înțeleaptă și plină de înțelegere; p care nu vibrează la evenimentele din lumea înconjurătoare; un chip care nu va mai cunoaște niciodată teama și care, în ciuda expresiei de tristețe, pare să nu fi cunoscut disperarea; un chip controlat, ce te duce cu gîndul la acele gesturi olimpiene pe care Goethe obișnuia să le adopte în relație cu semenii săi”. Acest gen de înnobilare nu este străină științei - și despre ALBERT EIN-STEIN [59] s-a vorbit în ni similari -, dar pare nelalocul ei strădania de a evidenția rădăcinile ionale ale unei asemenea extravagante.

pre sfîrșitul secolului XX, demistificarea lui Freud s-a dovedit o prindere riscantă, deoarece influența lui a supraviețuit atât imitatorilor xcesiv de zeloși, cît și criticilor cei mai severi. Istoricii și filozofii ei, care privesc demersul științific cu mai multă umilință decît cu o

Muzeul Freud din Viena.

generație în urmă, sînt astăzi mai puțin dispuși să excludă psihanaliza . Oricînd se va putea spune că Freud nu a fost un om de știință - FRANCIS CRICK [90], de exemplu, credea că singurul lui merit era faptul că scria bine, iar Peter Medawar a numit psihanaliza „cea mai surprinzătoare șarlatanie intelectuală a secolului XX”. Dar, așa cum subliniază Robert Hoit, „Nu e deloc greu pentru un patolog să găsească în scrierile lui RUDOLF VIRCHOW [30] afirmații care, conform standardelor contemporane, sînt false, după cum nici pentru un fiziolog nu e mare lucru să-l desființeze pe CLAUDE BERNARD [28]”. Conținutul prin excelență emoțional al scrierilor lui Freud a determinat în mare parte vulnerabilitatea acestuia.

Dacă nu ar fi fost benefică, influența lui Freud ar fi trebuit în mod logic să se reducă la o jumătate de secol după moartea sa. Dar, așa cum s-a întîmplat și cu teoria coperniciană, conceptele psihanalitice au continuat să evolueze. Nu poți să-i citești pe teoreticienii relațiilor obiectuale, cum ar fi W.R.D. Fairbairn, fără să-ți dai seama că teoria lui Freud are o bază științifică. Fundamentul științific și valoarea teoriilor dezvoltării elaborate de Margaret Mahler și Rene Spitz, printre alții, sînt greu de contestat. Impactul general al lui Freud continuă să se manifeste, iar amploarea influenței sale în cultura euro-americană explică poziția pe care o ocupă în volumul de față. Așa cum spunea Peter Gay, „este un truism să afirm că noi toți vorbim astăzi limba lui Freud, fie că o recunoaștem, fie că nu”.

Principiile de bază ale psihanalizei pot fi negate, așa cum milioane de oameni continuă să respingă și astăzi evoluționismul și descendența omului. Dar o asemenea atitudine deliberată e improprie științei. „Sigmund Freud”, scria fizicianul laureat al premiului Nobel Eugene Wigner, „a fost fără doar și poate un geniu. Singur, el a întemeiat o știință nouă - și cîți oameni au reușit să facă așa ceva?”

* Din vasta literatură despre Freud și despre psihanaliză merită a fi menționate cîteva lucrări recente. Astfel, excepționala carte *Freud* scrisă de Peter Gay este cel mai judicios portret care a apărut vreodată. O discuție foarte pertinentă despre statutul științific al psihanalizei face obiectul lucrării lui Robert R. Hoit *Freud Reappraised* („Reevaluarea lui Freud”). Cei care preferă să-l considere pe Freud un pseudosavant, în ciuda influenței sale, își vor găsi confirmate opțiunile în cartea lui E. Fuller Torrey, *Freudian Fraud* („înșelătoria freudiană”).

EMIL KRAEPELIN

și psihiatria secolului XX

1856-1926

Psihiatria modernă a prins contur spre sfârșitul secolului al XIX-lea, sonajul principal al acestei evoluții a fost germanul Emil Kraepelin. Îndându-și noile principii științifice și medicale la observarea bolilor nervoase, Kraepelin a realizat o clasificare care continuă să stea la baza sticlelor contemporane. Metoda lui era descriptivă, aplicată la cele care aveau forme de tulburări psihice, pornind de la premisa că acestea erau din anomalii ascunse, de natură ereditară, constituțională sau fizică. Derivată din neuroanatomie, psihiatria lui Kraepelin nu prea le oferea pacienților mari șanse de vindecare; el își punea speranța în soluțiile fizice, care în cele din urmă aveau să evolueze în medicamente antiepileptice și psihotrope. Limitele acestei abordări au fost și sînt determinate; faptul că e greu să explici toate tulburările mentale dincolo de cauza și tratamentul simptomelor.

Emil Kraepelin s-a născut pe 15 februarie 1856 la Neustrelitz, capitala regiunii germane Mecklenburg-Strelitz. Tatăl lui era funcționar civil, iar el a început să manifeste interes față de biologie datorită fratelui său mai mic, Karl, care avea să devină un bine cunoscut zoolog. La Universitatea din Wtirzburg, Emil a studiat medicina, obținînd diploma în 1878. În următorii ani, interesul lui față de bolile mentale era deja evident în lucrarea sa „Locul psihologiei în psihiatrie”. A studiat neuroanatomia la Göttingen, acordînd o atenție deosebită afecțiunilor organice cerebrale, iar în vara anului 1876 la Universitatea din Leipzig și a fost impresionat de psihologia experimentală a lui WILHELM WUNDT. După ce s-a întors în 1882 să lucreze cu acest eminent savant, Kraepelin s-a interesat de efectele medicamentelor chimice asupra comportamentului, deși acestea nu aveau aplicații psihiatrice la acea dată. • La sfârșitul anilor '80, Kraepelin a lucrat la spitalele de boli mentale din Göttingen, Leubus și Dresda. În 1886 a fost numit profesor la Universitatea din Dorpat, patru ani mai târziu fiind solicitat să preia șefia departamentului de psihiatrie al Universității din Heidelberg. De pe această

poziție, pe care a ocupat-o timp de 14 ani, Kraepelin și-a dobândit celebritatea mondială.

Marea influență a lui Kraepelin se datorează în principal diagnosticării bolilor mentale, subiect abordat inițial în 1883, în prima ediție a lucrării sale *Kompendium der Psychiatrie*. Această carte, care la început avea 400 de pagini, a suferit revizuiți substanțiale de-a lungul anilor, ediția^a 9-a, din 1927, cuprinzând patru volume cu un total de 2425 de pagini, în *Kompendium*, tradus în limba engleză sub numele de *Textbook of Psychiatry* („Manual de psihiatrie”), Kraepelin și-a expus ideea potrivit căreia procesele mentale ar putea fi „deduse din anumite manifestări externe, cum ar fi stilul vorbirii, gesturile și acțiunile”. În viziunea sa, „tulburările mentale sînt boli difuze ale cortexului cerebral” și psihiatria reprezintă o ramură a neuropatologiei.

În general, clasificarea bolilor mentale grave reprezintă cea mai importantă realizare a lui Kraepelin. În edițiile succesive ale *Kompendium-ului* său, el a făcut treptat distincție între formele de demență precocă, cărora le-a dat ulterior denumirea de schizofrenie, ca să includă în ele și tulburările maniaco-depresive și paranoia. Kraepelin a clasificat și subtipurile, cum ar fi hebefrenia, care implică un comportament verbal bizar și este responsabilă pentru multe perle de geniu din literatura medicală de tipul „munții conturați de umflături de oxigen” sau „în Elveția nu e permis să te porți urît cu carnea de om”. De remarcat că atît Kraepelin, cît și colegii lui au pierdut cu totul din vedere contextul limbajului folosit de schizofrenici; abia o dată cu SIGMUND FREUD [47] aceste enunțuri vor căpăta o semnificație psihologică.

Evident, Kraepelin a manifestat interes și față de ceea ce astăzi se consideră a fi probleme stricte de neurologie, cum ar fi boala Alzheimer. A fost unul dintre promotorii luptei împotriva alcoolismului, pe care îl vedea ca pe o plagă îngrozitoare care la persoanele predispuse poate să declanșeze schizofrenia. A făcut studii pe tema efectului alcoolului asupra organismului, dar acestea nu au reprezentat esența muncii lui.

Multă vreme, Kraepelin și-a închipuit că toate psihozele se datorează eredității și că ele sînt ireversibile, dar în cele din urmă a ajuns să creadă că unele cazuri se pot datora unor tulburări metabolice. Kraepelin susținea că tulburările mentale grave sînt incurabile, iar schizofrenia este o condamnare pe viață, în teorie, „Kraepelin a reușit în cele din urmă”, scrie eminentul lui student Eugen Bleuler, „să izoleze un număr de simptome care erau prezente în maladiile cu prognoze aproximative și absente în alte grupe de boli”. Dar rezultatul practic a fost „o bază care i-a permis să facă predicții asupra unui mare număr de cazuri, cum ar fi bolile acute sau starea terminală”.

Pesimismul lui Kraepelin și-a pus pecetea asupra multor strategii de tratament de tip închisoare, neinspirate din perspectiva psihiatriei actuale,

nsideră că aproximativ o treime din totalul schizofrenicilor se pot definitiv. Influențat de Kraepelin, Bleuler avea să deplîngă suferința excesivă a schizofrenicilor, ceea ce, după părerea lui, nu putea decât să agraveze boala și chiar să-i împingă spre sinucidere. Izolarea schizofrenicilor a rămas în vigoare pînă în anii 1960, cînd o nouă generație de medicamente antipsihotice a reușit să facă atît posibilă cît și de dorit din punct de vedere economic externarea multor pacienți spitalizați.

În 1904, Kraepelin a devenit profesor la Universitatea din München și director al noii clinici psihiatrice din oraș. Eficiența clinicii și atmosfera prietenoasă de învățare instituită acolo i-au consolidat reputația de mare specialist. El a înființat un muzeu al psihiatriei, care prezenta unele din lucrurile care fuseseră supuși în trecut bolnaviei mentale. „Nu trebuie să ne dăm seama de imensul impact al psihiatriei lui Kraepelin în epoca lui Franz Alexander și Sheldon Selesnick în *Istoria psihiatriei*. „Ca și Esquirol, el a demonstrat în repetate rînduri importanța metodelor medicale în psihiatrie, respectiv observarea detaliată, cea amănunțită și organizarea precisă a datelor. Fără această orientare psihiatria nu ar fi devenit niciodată o specialitate clinică, disciplină medicală.” În același timp, Kraepelin a fost și aspru criticat, erîndu-se uneori că el nu face altceva decît să redeschidă drumul etnocentrismului grec în psihiatrie, care datează de pe vremea lui Aristotel din Cappadocia, din secolul al III-lea î.Hr. „La o privire mai atentă tabloului istoric”, scrie psihanalistul Reuben Fine, „constatăm că Kraepelin a amintit prea puțin de masacrele și torturile la care au supus bolnavii mintali, adesea chiar de către Biserică.” El nu se afla la clinică, deși nu era deosebit de expansiv, Kraepelin a dominat de dragostea de natură și de pasiunea pentru poezie, în unele din versurile lui au fost traduse pentru un articol din *Journal "vous and Mental Diseases*. „Departee, la est de gheața ghețarului”, i care descrie minunata cascadă Voringfoss, cu o înălțime de 200 m, râul Bjoreia din Norvegia, îi Kraepelin a murit pe 7 octombrie 1926.

JOSEPH J. THOMSON

și descoperirea electronului 1856-1940

Tubul catodic este componenta de bază a două produse tehnologice omniprezente: ecranul televizorului și monitorul computerului. Dar la începuturi, în secolul al XIX-lea, tubul catodic reprezenta un aparat experimental, în forma sa inițială, este un tub de sticlă străbătut de electrozi de metal din care a fost evacuat aerul și înlocuit cu un gaz special. Când electrozii sînt conectați la o baterie cu voltaj suficient de mare, razele catodice lovesc capătul opus al tubului și produc fluorescență. Razele sînt fluxuri de electroni, nu raze de lumină. Iar acestea reprezintă primele particule subatomice care au fost descoperite. Descoperirea electronului de către Joseph John Thomson în 1897 a reprezentat pasul crucial în dezvoltarea conceptului despre atom în secolul XX.

Joseph John Thomson s-a născut la 18 decembrie 1856, la Cheetham Hill, o suburbie a orașului Manchester, în Anglia. Tatăl său, Joseph Thomson, era un editor și anticar de origine scoțiană, iar mama se numea Emma Swindells. Atmosfera în familie era mai degrabă evlavioasă decît propice învățăturii, dar Joseph a fost un elev precoce, cu o memorie prodigioasă. În 1870, la 14 ani, a început să frecventeze cursurile colegiului Owens și a intrat sub influența profesorului de fizică Balfour Stewart. La moartea tatălui său, în 1873, Joseph a primit o bursă instituită în memoria lui JOHN D ALTON [22], concitadinul său care a modelat pentru prima oară teoria atomică în forma modernă. După ce a absolvit Trinity College în 1880, ca „second wrangler” în matematică, Thomson a fost primit în universitate, rămînînd la Cambridge tot restul vieții. El a lucrat în laboratorul Cavendish, deschis în 1871 care fusese condus inițial de JAMES CLERK MAXWELL [35]. În 1884, la numai 28 de ani, a fost numit profesor Cavendish de fizică experimentală.

Către sfîrșitul secolului al XIX-lea se încetățenise ideea că probabil atomii - a căror existență era încă pusă la îndoială în anumite cercuri - nu sînt simple sfere impenetrabile de greutate diferite, ci au o structură internă. Potrivit teoriei electromagnetismului, aflată în evoluție, atomii

167

consideră că aproximativ o treime din totalul schizofrenicilor se pot alege definitiv. Influențat de Kraepelin, Bleuler avea să deplîngă suherea excesivă a schizofrenicilor, ceea ce, după părerea lui, nu putea să le agraveze boala și chiar să-i împingă spre sinucidere. Izolarea frenicilor a rămas în vigoare pînă în anii 1960, cînd o nouă generație iicamante antipsihotice a reușit să facă atît posibilă cît și de dorit net de vedere economic externarea multor pacienți spitalizați. În 1904, Kraepelin a devenit profesor la Universitatea din München și a r al noii clinici psihiatrice din oraș. Eficiența clinicii și atmosfera nălă instruirii instituită acolo i-au consolidat reputația de bun pro-fil a înființat un muzeu al psihiatriei, care prezenta unele din crucele care fuseseră supuși în trecut bolnavii mental. „Nu trebuie să n din vedere imensul impact al psihiatriei lui Kraepelin în epoca riu Franz Alexander și Sheldon Selesnick în *Istoria psihiatriei*. „Ca el și Esquirol, el a demonstrat în repetate rînduri importanța uti-tehnicilor medicale în psihiatrie, respectiv observarea detaliată, rea amănunțită și organizarea precisă a datelor. Fără această orien-sihiatria nu ar fi devenit niciodată o specialitate clinică, discipli-

medicinii.” în același timp, Kraepelin a fost și aspru criticat, rîndu-se uneori că el nu face altceva decît să redeschidă drumul

atationalismul grec în psihiatrie, care datează de pe vremea lui Are-
in Cappadocia, din secolul al II-lea d.Hr. „La o privire mai atentă
tabloului istoric", scrie psihanalistul Reuben Fine, „constatăm că
Kraepelin a amintit prea puțin de masacrele și torturile la care au
puși bolnavii mintal, adesea chiar de către Biserică."

îl nu se afla la clinică, deși nu era deosebit de expansiv, Kraepelin
dominat de dragostea de natură și de pasiunea pentru poezie, în jnele
din versurile lui au fost traduse pentru un articol din *Journal vous and
Mental Diseases*. „Depart, la est de gheața ghețarului", care descriu
minunata cascadă Voringfoss, cu o înălțime de 200 m, în Bjoreia din
Norvegia, iii Kraepelin a murit pe 7 octombrie 1926.

JOSEPH J. THOMSON

și descoperirea electronului

1856-1940

Tubul catodic este componenta de bază a două produse tehnologice omniprezente: ecranul televizorului și monitorul computerului. Dar la începuturi, în secolul al XIX-lea, tubul catodic reprezenta un aparat experimental. În forma sa inițială, este un tub de sticlă străbătut de electrozi de metal din care a fost evacuat aerul și înlocuit cu un gaz special. Când electrozii sînt conectați la o baterie cu voltaj suficient de mare, razele catodice lovesc capătul opus al tubului și produc fluorescență. Razele sînt fluxuri de electroni, nu raze de lumină. Iar acestea reprezintă primele particule subatomice care au fost descoperite. Descoperirea electronului de către Joseph John Thomson în 1897 a reprezentat pasul crucial în dezvoltarea conceptului despre atom în secolul XX.

Joseph John Thomson s-a născut la 18 decembrie 1856, la Cheetham Hill, o suburbie a orașului Manchester, în Anglia. Tatăl său, Joseph Thomson, era un editor și anticar de origine scoțiană, iar mama se numea Emma Swindells. Atmosfera în familie era mai degrabă evlavioasă decît propice învățaturii, dar Joseph a fost un elev precoce, cu o memorie prodigioasă. În 1870, la 14 ani, a început să frecventeze cursurile colegiului Owens și a intrat sub influența profesorului de fizică Balfour Stewart. La moartea tatălui său, în 1873, Joseph a primit o bursă instituită în memoria lui JOHN DALTON [22], concitadinul său care a modelat pentru prima oară teoria atomică în forma modernă. După ce a absolvit Trinity College în 1880, ca „second wrangler” în matematică, Thomson a fost primit în universitate, rămînînd la Cambridge tot restul vieții. El a lucrat în laboratorul Cavendish, deschis în 1871 care fusese condus inițial de JAMES CLERK MAXWELL [35]. În 1884, la numai 28 de ani, a fost numit profesor Cavendish de fizică experimentală.

Către sfîrșitul secolului al XIX-lea se încetățenise ideea că probabil atomii - a căror existență era încă pusă la îndoială în anumite cercuri - nu sînt simple sfere impenetrabile de greutate diferite, ci au o structură internă. Potrivit teoriei electromagnetismului, aflată în evoluție, atomii

intr-un anumel fel, legătură cu electricitatea; iar experimentele sugerează că razele catodice incandescente să fie particule atomice electrice. William Crookes, care îmbunătățise tuburile cu vid -se pe experimentele lui Thomson, credea, la începutul anilor 1870 le seamănă cu niște fluxuri de molecule. Thomson a beneficiat de

un mare volum de date pe care le-a adunat și le-a studiat pe parcursul timpului, precum și de o înțelegere deplină a teoriei electromagnetice, în plus, el a fost inspirat de descoperirea razelor X. Cercetările sale hotărâtoare au avut loc între 1896 și 1898. În primul dintre cele câteva experimente decisive, Thomson a plasat două discuri de metal conectate la o baterie în interiorul unui tub catodic, creînd astfel un câmp magnetic prin care urmau să treacă razele. Cînd Thomson a observat că prezența acestui câmp poate să devieze razele catodice, a concluzionat că acestea sînt formate din particule și nu sînt radiații luminoase. Și mai important era faptul că Thomson deținea acum metodele de a obține din viteză, care era cunoscută, mărimea e/m pentru particulele reprezentînd raportul dintre sarcina electrică și masă. Cînd a descoperit că acest raport este foarte mare, a dedus că particulele sînt foarte mici - de o mie de ori mai mici decît cel mai ușor atom cunoscut, cel de hidrogen.

asele raze Roentgen constitu-
ul de plecare al cercetărilor
lul XX asupra atomului.

Thomson a testat o varietate de materiale și de gaze și a găsit pentru în esență, același raport e/m . Continuînd experimentele și folosind eră cu ceață, el a reușit, în 1898, să verifice dimensiunea „corpus-”. Concluzia sa reprezintă una din adevăratele pietre de hotar în razele catodice sînt formate din particule care sînt elementare și se în întreaga materie. Așa cum el însuși spunea mai tîrziu: „Purtă-electricității sînt corpuri... avînd o masă mult mai mică decît atomul ui element cunoscut și prezentînd aceleași caracteristici, indiferent sa de electricitate din care provin”.

nd Thomson a făcut primul anunț asupra descoperirilor sale prelimi- a 30 aprilie 1897, la una dintre conferințele de vineri seara de la Institute, a fost înțeles doar de cîțiva dintre colegii săi. Dar seria sa ierimente s-a dovedit atît de convingătoare încît recunoașterea a .proape imediat. „Lumea științifică”, potrivit unei relatări contem-

porane, „pare să se trezească brusc în situația de a-și vedea revoluționate toate concepțiile." Termenul folosit de Thomson pentru particula elementară, „corpuscul", a fost curînd înlocuit de „electron", propus de fizicianul irlandez George Johnstone Stoney.

În 1903 Thomson a publicat o sinteză a operei sale *Condiicția electricității prin gaze*.

El a dezvoltat modelul atomic numit „budinca cu stafide" în care electronii sînt presărați într-o sferă uniformă. Acest model a cedat curînd locul modelului de tip sistem solar, dezvoltat de ERNEST RUTHERFORD [57] și NIELS BOHR [66], care a devenit prototipul final de vizualizare. Astăzi, nici atomul, nici electronii nu pot fi efectiv înțeleși doar prin intermediul reprezentărilor vizuale.

Thomson a fost mult apreciat ca om de știință și ca profesor. Unii dintre studenții săi aveau să devină laureați ai premiului Nobel. Laboratorul Cavendisli era o Mecca a fizicienilor și a rămas astfel o lungă perioadă. S-a spus adesea că Thomson era un experimentator stîngaci, care avea nevoie de mult ajutor; dar s-a dovedit foarte ingenios în proiectarea și perfecționarea instrumentelor. „Succesul lui Thomson", scria A.E.E. McKenzie, „constă în capacitatea lui de a percepe cu claritate o problemă fundamentală, de a formula o ipoteză, de a concepe teste experimentale și de a organiza un atac concertat din toate unghiurile alături de echipa pe care o conduce." În 1906 lui Thomson i-a fost decernat Premiul Nobel pentru fizică. După 1912 el și-a redus activitatea de cercetare și s-a concentrat asupra îndatoririlor administrative. A fost înnobilat în 1908; în 1918 a devenit membru al Senatului colegiului Trinity, ceea ce reprezenta o mare onoare. A demisionat de la Cavendish în 1919 și a trăit dintr-o pensie consistentă pînă la 30 august 1940. Corpul său a fost incinerat, iar urna funerară depusă în catedrala Westminster, alături de mormintele lui ISAAC NEWTON [13], CHARLES DARWIN [27] și ERNEST RUTHERFORD [57].

Fără a fi un adept al filozofiei, Thomson a fost un anglican convins, care se ruga în intimitate în fiecare zi. A fost căsătorit cu Rose Elizabeth Paget cu care a avut doi copii. Fiul său, George Paget Thomson, a devenit fizician și, ca și tatăl său, laureat Nobel pentru lucrările sale asupra difracției electronice, tehnică folosită pentru studierea moleculelor de gaz și a structurii suprafețelor solide.

ALFRED BINET**și testul IQ**

1857-1911

tificarea inteligenței i se datorează lui Alfred Binet, eminentul francez care, în primul deceniu al secolului XX, a elaborat o măsură pentru vârsta mentală a copiilor. Inițial creată pentru a celor cu deficiențe intelectuale, aceasta a fost revăzută de Lewis care i-a dat numele de scala Stanford-Binet, o modalitate de ire a inteligenței devenită celebră în urma utilizării pe scară largă irmata americană în primul război mondial. Flexibilitatea și baza transparentă a Coeficientului de Inteligență (CI sau IQ) i-au asigurat răspîndire și în cele din urmă au stîrnit cuibul de viespi al or și controverselor. „Testarea coeficientului de inteligență”, scria Jay Gould, „a avut consecințe spectaculoase în secolul nostru”. !e la presupunerea neverificată în practică potrivit căreia inteligența nește în mare parte, testul IQ furnizează un argument științific entru adepții nativismului și rasismului, ceea ce în mod sigur l-ar pe creatorul testului. Reformator înflăcărat, Alfred Binet e conlul dintre cei mai importanți psihologi ai începuturilor acestei EAN PIAGET [72] scrie: era „un subtil analist al proceselor mai conștient ca oricine de dificultatea stabilirii, prin măsurăevăratului mecanism al inteligenței”.

i Binet s-a născut pe 11 iulie 1857 la Nisa, în Franța. Tatăl și ai au fost doctori, dar în urma separării părinților săi el avea să t de mama sa, doamna Moina Binet. Se știu puține lucruri despre lui. Biograful lui Binet, Theta Wolf, crede că tatăl lui, sperînd ire de timiditate, l-a dus la o morgă și l-a obligat să atingă un Drept urmare, tînărul Alfred avea să renunțe ulterior la cariera în 1872, el a intrat la prestigiosul Lycee Louis-le-Grand, pe care it în 1875. Inițial a studiat legile, obținînd licența în jurisprudență)ar nu și-a propus să-și ia doctoratul în științe juridice. Incepînd 880, el obișnuia să-și petreacă timpul la Biblioteca Națională,

simțindu-se atras de psihologie, o știință în curs de constituire, despre care se vorbea foarte mult în Franța, Anglia și Germania. Mult mai târziu, Binet a obținut licența în științe naturale, nu însă și titlul de doctor, cum susțin în mod eronat unii autori.

Primele lucrări ale lui Binet, care au dezvoltat ideile psihologice sterile ale lui John Stuart Mill, s-au dovedit promițătoare, iar în 1882 i-au asigurat chiar un loc în laboratorul eminentului Jean Martin Charcot. A rămas acolo șapte ani, observând bolnavii de isterie. Prima lui lucrare, *La psychologie du raisonnement*, un studiu al principiilor asocierii, a fost publicată în 1886. În 1892, Binet începe să lucreze la noul Laborator de Fiziologie și Psihologie de la Sorbona, iar patru ani mai târziu, la moartea lui Henri Beaunis, devine directorul Laboratorului, post pe care îl va păstra până la sfârșitul vieții, în 1895, el era unul dintre principalii fondatori ai primei - și pentru mulți ani celei mai importante - reviste franceze de psihologie, *L'Annee Psychologique*. Mai târziu avea să devină redactor-șef al revistei, de care s-a ocupat tot restul vieții.

Contemporan cu WILHELM WUNDT [36], primul psiholog experimentator, Binet a efectuat câteva studii asupra sensibilității tactile - legându-și subiecții la ochi, de pildă, presându-le pielea cu două vîrfuri boante -, ca și studii legate de iluziile optice. Dar în general preocupările lui au vizat un spectru mult mai larg de probleme. Ca mulți psihologi francezi ai secolului al XIX-lea, el a studiat și a făcut speculații pe tema proceselor mentale superioare, cum ar fi gîndirea jucătorilor de șah sau a persoanelor capabile să facă în minte o serie de calcule matematice. A publicat câteva cărți despre hipnoză și a trecut apoi la grafologie, pe care a luat-o foarte în serios. Binet credea că „cu siguranță e ceva cu această grafologie”. Chiar și azi, marile corporații franceze recurg la teste grafologice pentru evaluarea posibilităților angajați.

În 1890, Binet a publicat rezultatele experimentelor efectuate cu fiicele sale, iar în 1903 au văzut lumina tiparului studii mai aprofundate, în care analiza tehnicile lor de rezolvare a problemelor. Folosind drept material de studiu propriii săi copii, Binet este un evident precursor al lui Jean Piaget, iar *Etude experimentale de l'intelligence* e considerat uneori cea mai mare operă a lui Binet. În acest studiu remarcă faptul că fiicele lui nu puteau relata gîndurile recurgînd la imagini, ceea ce vădea limitele introspecției ca mijloc de obținere a unor generalizări în psihologie. Florence Goodenough a catalogat munca lui drept „una din cele mai convingătoare ilustrări a diferențelor de personalitate apărute vreodată”.

Conceptualizarea de către Binet a inteligenței și crearea unui mijloc de măsurare a acesteia s-au extins pe o perioadă de 15 ani, începînd din 1890. El a sugerat că ar trebui găsit un procedeu de măsurare a „proceselor superioare” care generează deosebiriile dintre indivizi. Binet susținea că inteligența este o funcție sintetică și că în componența ei intră o serie

uitați, cum ar fi memoria, atenția și imaginația. Astfel, Binet a folosit diverse metode ale epocii în care se foloseau abordări cantitative, datorită colaboratorului său apropiat Theodore Simon, Binet a încercat să scopere semnele fizice ale inteligenței. A făcut eforturi neizbutite, cum amintește Stephen Jay Gould în *The Mismeasure of Man*, de "a măsura și a folosi „craniometria” în încercarea de a descoperi relația între fizic și inteligență. Una dintre importantele descoperiri ale lui Binet - un semn al subtilității lui ca om de știință - o constituie faptul că ideile lui au susținut cu consecvență ipoteza de nul, conform căreia există deosebiri de inteligență determinate de conformația fizică.

În 1904, după ce i s-a cerut să elaboreze o metodă de identificare a școlărilor retardați, Binet a recunoscut importanța necesității unui fel de banc de probe pentru normalitate; iar din această înțelegere a derivat ceea ce avea să poarte denumirea de testul I.Q. (coeficientul de inteligență). Deși nu îl interesa ierarhizarea copiilor pe o scară numerică, Binet a realizat o serie de teste simple, menite să măsoare memoria, atenția, capacitatea de a înțelege propozițiile și judecățile morale - în fapt, toate variabilele complexe. La trei ani, un copil poate să-și indice părțile corpului; la doi-zece ani, poate să repete o frază de douăzeci și șase de silabe, între -au fost elaborate și rezolvate empiric cu copiii. Este interesant de menționat faptul că Binet și Simon erau perfect conștienți de influența vă a mediului în copilărie. Examinând copiii dintr-o creșă cu vârste între trei luni și doi ani, ei au scris: „chiar de la această vârstă, sărăcia extremă, absența unei îngrijiri și a jocului întârzie apariția

Fiicele lui Binet. „așilor intelectuale”.

Testul din 1905 de măsurare a copiilor retardați a fost revizuit de către Binet și Simon peste trei ani, când a apărut sub forma măsurării „dezvoltării inteligenței la copii”, iar o altă revizuire a avut loc în 1911. În psihologul german Wilhelm Stern a sugerat folosirea unei scale psihologice, în care vârstă mentală să fie corelată cu cea biologică, la copil normală fiind de 1,0. În această formă, care era mai precisă decât a pe care Binet și Simon o considerau infailibilă, scala inteligenței a găsit aproape imediat o mare popularitate, iar în 1915 unul din principalii susținători, H. H. Goddard, scria că „întreaga lume vorbește despre scara Binet-Simon”. În 1916, Lewis Terman a publicat

r., „Revizuirea și extinderea scalei inteligenței a lui Binet și Simon”, care stă la baza actualelor teste de inteligență.

O dată cu Terman a apărut și ipoteza unei foarte importante componente moștenite a inteligenței, în legătură cu susținerile ideologice, lucru care este cel mai bine ilustrat de faptul că, de-a lungul anilor, cei mai acerbi adversari ai testelor de inteligență au fost chiar cei care le-au propus. Terman a descoperit că negrii și hispanicii au coeficienți de inteligență mai mici și a susținut ideile naziștilor despre inferioritatea polonezilor: „Nu pot opera cu abstracțiuni, dar pot fi niște muncitori foarte eficienți...” Alt cercetător, Șir Cyril Burt, unul dintre susținătorii britanici ai testelor de inteligență, a publicat date contrafăcute referitoare la o perioadă întinsă pe mai mulți ani; lucrarea lui, care se potrivea de minune cu prejudecățile vremii, a fost acceptată de colegi fără a fi pusă în discuție. La fel de demoralizatoare s-a dovedit și ancheta psihologului Leon Kamin asupra circumstanțelor în care se adună datele; de pildă, cercetătorii întocmesc coeficienții de inteligență ale adulților analfabeți utilizând teste care nu sînt proiectate pentru conversiile numerice. Controversa din jurul coeficientului de inteligență de la începutul secolului XX a fost generată de cartea *Curba-clopot*, un best-seller scris de Richard J. Herrnstein și Charles Murray. Dar atît cartea, cît și dezbaterile care i-a urmat erau influențate de interese politice, astfel că nu putea fi vorba de o abordare cu adevărat științifică.

Alfred Binet s-a căsătorit în 1884 cu Laure Balbiani, fiica unui embriolog. Cele două fiice ale sale, Madeleine și Alice, au fost botezate Marguerite și Armande în studiile lui Binet pe tema inteligenței. Energic și auster, Binet era întrucîtva distant, mai mult admirat decît iubit de către prietenii săi. Dar fiica lui, Madeleine, a scris că tatăl ei „era mai presus de toate un om plin de viață, zîmbitor, adesea ironic, cu maniere blînde, înțelept, puțin sceptic, desigur, moderat, ingenios, inteligent și înzestrat cu o bogată imaginație”. Din nefericire, el nu a trăit să arbitreze controversa iscată în jurul coeficientului de inteligență. A murit pe 18 octombrie 1911 în urma unui accident vascular cerebral.

CHARLES SHERRINGTON
și neurofiziologia
1857-1952

atunci cînd s-a întors în Anglia el s-a îndepărtat de patologie. Influențat de marele fiziolog W.H. Gaskell, el a optat pentru cercetarea problemelor legate de măduva spinării și de actele reflexe. În 1887 a ocupat postul de lector de fiziologie sistematică la St. Thomas's Hospital și pe cel de cercetător rezident la Cambridge.

Cînd Sherrington și-a început cercetarea în domeniu, se cunoșteau relativ puține lucruri despre sistemul nervos, iar teoria celulei ca unitate de bază a vieții fusese formulată de Virchow în urmă cu numai două decenii. Se știa că nervii au proprietăți electrice și fusese secționată și sistematizată o parte din măduva spinării. Inițial, Sherrington a continuat cercetările pe vechiul făgaș, iar în 1891 și-a publicat „însemnarea pe marginea reflexului rotular”. În 1894, el recunoștea deja diferența fundamentală dintre nervii motori, care transportă comenzile spre mușchi, și cei proprioceptori (termen născocit chiar de el), care transmit informația în sens invers, în final, Sherrington a avut revelația unui sistem nervos central cu rol integrator în coordonarea și funcționarea aparatului muscular.

Clipitul din ochi, mersul, respirația și zeci de mii de alte acțiuni au o explicație comună, iar Sherrington a fost acela care a găsit-o. De pildă, atunci cînd este lovită rotula, piciorul se întinde reflex, după care revine la poziția anterioară. Anumiți mușchi se contractă pentru a forța piciorul să se întindă, în vreme ce alții se relaxează. Sherrington a introdus și conceptele de inervare, excitație și inhibiție pentru a descrie acest proces, care implică o conexiune reciprocă între două seturi de mușchi. Descoperirea multor altor relații de același tip în sistemul nervos¹ l-a condus pe Sherrington la următoarea concluzie cu caracter general: „întreaga clasificare a operațiunilor efectuate de măduva spinării și de creier pare să se bazeze pe interacțiunea reciprocă între două procese centrale, excitația și inhibiția, ambele de importanță egală”.

Explicația globală a ceea ce se numește uneori „sistemul neurovegetativ” al controlului neuromuscular involuntar nu-i aparține exclusiv lui Sherrington, dar el este acela care a integrat conceptele majore și descoperirile importante făcute de alții în ansamblul din ce în ce mai vast al cunoștințelor din domeniul neurologiei. De remarcat faptul că el a încorporat în acest sistem ideea că sistemul nervos nu este compus din fibre, ci din celule, idee care îi aparține neuroanatomistului spaniol Santiago Ramon y Cajal. Recunoscînd interfața dintre ideea de celulă nervoasă, neuronul, a lui Cajal și propriile cercetări în domeniul reflexelor, în 1887 Sherrington a propus termenul de *sinapsă* pentru a descrie transmiterea impulsului de la unul dintre acești neuroni la următorul, creînd astfel o cale de transmisie vremelnică, dar foarte sigură. Noțiunea de sinapsă a marcat sfîrșitul teoriei „reticulare”, potrivit căreia fibrele nervoase formează o rețea protoplasmatică răspîndită în tot corpul.

La publicarea *Acțiunii integratoare a sistemului nervos* în 1906, Sherrington a fost comparat cu ȘIR ISAAC NEWTON [13] și cu WILLIAM HARVEY [9]. Cartea a devenit imediat un material de referință, fiind

erată și în prezent unul dintre marile texte clasice ale neurofizio-
în 1913, Sherrington a ocupat postul de profesor de fiziologie la
a Wayneflete de la Oxford, dar cercetările lui au fost curînd între-
de izbucnirea primului război mondial, în perioada războiului,
ngton, trecut de 50 de ani, a lucrat ca muncitor necalificat în diverse
pentru a studia problema oboselii la comanda Ministerului de
i. După terminarea conflagrației, el și-a continuat munca în dome-
eurologiei și a deținut funcția de președinte al Societății Regale din
pînă în 1925. La Oxford, Sherrington a căpătat o reputație
ațională, iar influența lui s-a răspîndit în întreaga lume prin interme-
udentilor săi. Cartea sa, *Activitatea reflexă a măduvei spinării*, s-a
at în 1932, an în care a primit, împreună cu Edgar D. Adrian, și
ui Nobel pentru medicină și fiziologie.

srcetările lui Sherrington asupra sistemului nervos central s-au
ex-:>oi la creier. El a publicat o hartă a cortexului motor la
creierul :elor, care a încurajat mult studiile ulterioare în această
direcție. În

l a introdus conceptele evoluționiste în neurofiziologie și neurolo-
rătînd că centrii superiori ai sistemului central nervos au un
efect ;or asupra celor inferiori. Totuși, în *Creierul și mecanismele
lui*, așă în 1933, el declară: „Trebuie să înțelegem că în ceea ce
privește

dintre creier și intelect nu numai că nu știm nimic, dar deocamdată
acar nu avem baza necesară pentru a înțelege ceva". Datorită modu-
care a acceptat dualismul minte/corp, precum și reflecțiilor lui pe
ă temă, Sherrington a fost uneori numit „filozoful sistemului ner-
Dar trebuie să subliniem faptul că, deși s-au făcut progrese impor-
și s-au propus multe teorii, nici la această oră nu există încă o
ație satisfăcătoare a funcționării creierului.

ierrington a scris și lucrări de popularizare științifică. El a publicat
10 o carte vastă și foarte citită: *Omul despre natura sa*. în această
mbrățișează ceea ce s-ar putea numi „evoluționismul panteist". De
nea, a scris și o biografie a fiziologului francez Jean Ferel, o carte

Goethe și un volum de poezie, *The Assaying of Brabantius*.

același timp, Sherrington a fost și un mare bibliofil (colecționa
ibule) și un mare amator de artă: iubea muzica și teatrul. Avea o
>ită afecțiune pentru limba și cultura franceză, vizitînd Franța adesea,
una cu soția lui. Sherrington s-a căsătorit în 1891 cu Ethel Wary
t, iar unicul lor copil, Carr E.R. Sherrington avea să devină un bine
;ut economist. Firea sensibilă a lui Sherrington l-a determinat pe
ful lui, Ragnar Granit, să facă următorul comentariu: „Registrul
)nal al unui Sherrington, al unui Ramon y Cajal, al unui Pascal este
e coroborat cu ceea ce se știe despre munca acestor experimentatori
care au gîndit în termeni complet lipsiți de emoție".

ziua de 4 martie 1952, Charles Sherrington a murit la vîrsta de
ani, ca urmare a unui atac de cord, la Eastbourne, Sussex.

FRANZ BOAS

și antropologia modernă

1858-1942

Franz Boas este fondatorul antropologiei moderne și, în același timp, o figură marcantă a științei din prima jumătate a secolului XX. De-a lungul unei cariere extraordinar de prolifică, de peste șase decenii, Franz Boas a destrămat viziunea pitorească asupra antropologiei, înlocuind-o cu o concepție științifică, operînd cu date colectate cu atenție, animat de scopuri umaniste generoase. Relativist prin excelență și antiautoritarist, Franz Boas a realizat un demers științific care constituie una dintre pietrele de temelie ale concepției științifice moderne asupra rasei. Mai mult, importanța pe care Boas a conferit-o limbii în cultură conferă concepțiilor lui autoritate în dezvoltarea științelor cognitive. Boas a fost „unul dintre titanii secolului XIX” afirmă Claude Levi-Strauss, „a cărui operă impune respect nu numai prin cantitate, ci și prin diversitate: antropologie fizică, lingvistică, etnografie, antropologie, arheologie, mitologie, folclor. Lucrările sale acoperă întregul domeniu al antropologiei. Toate științele antropologice americane se *bazează* pe opera lui”.

Franz Boas s-a născut pe 9 iulie 1858 în Minden, Westfalia, pe vremea aceea provincie prusacă, în prezent teritoriu german. A fost singurul băiat din cei șase copii ai părinților săi, dintre care numai trei au ajuns la vârsta maturității; tatăl său, Meier Boas, era cunoscut ca un comerciant prosper, iar mama sa, Sophie, născută Meyer, s-a remarcat printr-o activitate socială bogată, culminînd cu fondarea unei grădinițe locale bazate pe principiile pedagogice ale lui Froebel. Educat în spiritul liberalismului, Franz s-a dovedit a fi un copil fragil, bolnăvicios, începînd cu anul 1877, a urmat cursurile universităților din Heidelberg, Bonn și Kiel, absolvind în 1881 cu o diplomă în fizică. Disertația sa, în domeniul „psihofizicii”, trata un subiect legat de percepția culorilor.

În timpul studiilor, Boas și-a descoperit înclinația spre studiu și explorare, asemeni compatriotului său de la începutul secolului al XIX-lea, Alexander von Humboldt. În 1883, în vreme ce își satisfăcea stagiul militar, Boas a participat la o expediție printre eschimoșii din insula Baffin, din

anadiană arctică. Inițial își propusese să alcătuiască o hartă a acelor i, dar ulterior interesul lui s-a îndreptat asupra culturii în ansamblu, la început de studiul percepției ca „înțelegere inteligentă a unui en complex", după cum va scrie mai târziu, atenția lui avea să fie ă de comportamentul uman. „Atunci când, de la geografie, interesul fost canalizat spre etnologie", scria el, „același interes a predomi-Hițiva ani mai târziu, în 1888, a publicat lucrarea *Eschimoșii din Centrală*.

scurtă călătorie la New York, ce a urmat expediției arctice, l-a sionat plăcut pe Boas; el a găsit aici o libertate a vieții intelectuale, atoare prin comparație cu viața academică germană și mai puțin nțată de antisemitism. Prin urmare, după ce predat o perioadă în nia, a început să lucreze pentru revista *Science*, devenind un jurnolific. Vreme de câțiva ani a îmbinat articolele de popularizare a i cu cercetarea profesională.

ultimul deceniu al secolului al XIX-lea a început să se cristalizeze suprem al carierei sale. Boas a îmbrățișat o carieră universitară a fundamenta antropologia ca disciplină. Timp de patru ani, între și 1892, a predat la Universitatea Clark, iar din 1894 a fost numit r la Field Museum din Chicago, în 1896 a devenit curator asistent ;eul American de Istorie Naturală, în timpul exercitării acestei funcții lus ambițioasa expediție Jessup din Pacificul de Nord, care avea ca iv înțelegerea la un nivel superior a relațiilor dintre limbă, cultură, i și rasă.

1899 Boas a fost numit profesor de antropologie la Universitatea lumbia, post pe care avea să-l ocupe timp de treizeci și șase de ani. ceaasta poziție a putut să exercite o influență considerabilă asupra tării statutului științific al antropologiei. Boas intenționa să-i ex-3e diletanți și amatori, propunându-și totodată să combată orientarea stă și pe cea evoluționistă, care considerau populația europeană punctul terminus și de maximă dezvoltare a civilizației umane. înd o mare importanță datelor cuantificabile în antropologie, Boas noscut, totuși, că această știință nu va putea oferi niciodată con-la fel de precise ca fizica.

1888 Boas a început ceea ce avea să constituie pentru el o muncă iată: cercetarea de teren cu indienii kwakiutl de pe coasta nordică ficului — în total, a făcut treisprezece călătorii în Columbia Britani-itru a-i studia. Deși nu a elaborat o lucrare etnografică definitivă ta indienilor kwakiutl, a scris foarte mult despre ei, preconizînd un de cercetare antropologică, în concepția lui Boas, triburile primi-ebuie studiate în detaliu, cu colectarea obiectelor realizate manual iențierea tuturor aspectelor culturale, inclusiv istoria, limba, obi-e și mediul fizic, în plus, Boas a promovat o metodă comparativă

care cuprindea și studiul triburilor vecine, pentru a descoperi informații asupra diferențelor culturale. Strângerea materialului avea să fie urmată de schițarea unor principii de bază ce generează legile evoluției culturale. Boas a fost criticat uneori pentru vastitatea materialului pe care l-a strâns, dar fără să-l prelucreze. Totuși, pasiunea pentru detaliu a influențat în mare măsură evoluția studenților săi, printre care s-au numărat Margaret Mead, Ruth Benedict și Ralph Linton.

În 1911 Boas a publicat *The Mind of the Primitive Man* („Mintea omului primitiv”), o lucrare alcătuită pe baza unor conferințe memorabile în care ataca noțiunea de rasă „inferioară”, atrăgând atenția asupra fragilității caracteristicilor care se presupunea că diferențiază o rasă de alta. „Mai mult decât oricărui alt antropolog”, scrie Marshall Hyatt, „lui [Boas] i se datorează comutarea interesului științific dinspre darwinismul social către pledoaria pentru egalitatea în drepturi. Așa-ziii oameni de știință n-au mai putut invoca principiile științifice pentru a-și demonstra teoriile despre inferioritatea rasei negre. Atacul său îndreptățit împotriva rasismului și apărarea drepturilor afro-americanilor au fost caracteristice pentru felul în care Boas a îmbinat activismul social cu activitatea profesională.”

Concomitent cu studiul asupra negrilor din America, Boas a realizat o cercetare în domeniul antropologiei privind așa-zisele „rase cu creier mai mic” care emigrau din Europa în Statele Unite, fiind întâmpinate cu ostilitate de „băștinași”. Foarte preocupați de problemele rasiale, americanii au pus știința în slujba acestor lupte și dispute; la cererea Comisiei de Emigrare a Statelor Unite, Boas a întreprins o cercetare asupra familiilor de europeni care au emigrat în SUA. Folosind metodele obișnuite ale oamenilor de știință contemporani pentru a măsura presupuse diferențe interrasiale, Boas a descoperit în grupurile de imigranți o plasticitate considerabilă care înregistra modificări fizice de-a lungul unei generații. De exemplu, măsurând craniul, a constatat că imigranți cu craniile mai alungite dădeau naștere unor proenituri cu craniile mai scurte după ce ajungeau în SUA. Deși nici una dintre măsurătorile lui Boas nu demonstra existența unor diferențe majore între rase, el a putut afirma că

Ideea că forma capului prezintă o oarecare importanță în stabilirea temperamentului este foarte veche. Franz Boas a reprezentat-o grafic la începutul secolului al XX-lea.

lăcar caracteristicile care se dovediseră permanente în vechiul mediu iai rămas aceleași sub influența unui mediu nou". Raportul său ic, *Schimbări ale formei corpului la descendenții imigranților*, a blicat de către guvernul Statelor Unite în 1911.

tropologia a devenit un domeniu divers încă din timpul vieții lui numeroase alte metodologii și demersuri și-au disputat atenția iștilor. Dar influența generală a lui Boas și rolul său în dezvoltarea >logiei ca discurs științific sînt mai evidente datorită accentului pe a pus pe analiza lingvistică. Lucrarea sa *Manualul limbilor mericane* a fost publicată prima dată în 1911, iar concepțiile sale ovedit extrem de fructuoase; Leonard Bloomfield consideră că lui aparține meritul de a fi elaborat „aproape singur, mijloacele defonetice și structurale”. Boas „a marcat o transformare”, afirmă W. Stocking „în cadrul metodelor și ipotezelor lingvisticii americprezentînd, totodată, un precursor al tradiției moderne în lingviscriptivă”.

ița și cariera lui Boas au prezentat unele sinuozități. Fire blinda și a fost căsătorit cu Mari Krackowizer și au avut împreună șase dintre care doi au murit înainte de a ajunge la maturitate. Soția sa și-a viața într-un accident de automobil în 1929. în timpul primului mondial, reputația lui Boas a avut de suferit, pentru că a refuzat să intrarea Statelor Unite în război. Din cauza acestei atitudini a funcția de președinte al Asociației Americane de Antropologie și, un timp, și pe cea de membru, fiind reprimat mai tîrziu.

a de 21 decembrie 1942, Boas a participat la un dineu organizat 3ul Profesorilor de la Universitatea Columbia în onoarea lui Paul un antropolog francez care fugise cu avionul din Franța aflată sub e nazistă. Printre oaspeți s-au numărat Ruth Benedict și Ralph Claude Levi-Strauss, care a participat și el, notează că Boas a mbrăcat într-o „blană veche, pe care probabil o avea din timpul iilor sale în ținuturile eschimoșilor, întreprinse în urmă cu șaizeci . În mijlocul unei discuții plăcute, Franz Boas s-a stins brusc din 5-a îndepărtat de masă și a murit.

MAX PLANCK

și cuantele

1858-1947

'''
s r'

Opera lui Max Planck a pus bazele teoriei cuantice la începutul secolului XX și prin urmare a schimbat pentru totdeauna structura fundamentală a fizicii. Atât de extraordinară este această principală realizare a sa, încât uneori e situat alături de ISAAC NEWTON [13] și de ALBERT EINSTEIN [59]. Acesta din urmă scria că opera lui Planck „a dat unul dintre cele mai puternice impulsuri progresului în știință”. El este într-adevăr o personalitate de frunte în istoria fizicii, care s-a bucurat de o simpatie neobișnuită în rândul oamenilor de știință: în pofida ortodoxismului său, Planck a fost dispus să caute o soluție radicală la o problemă aparent insignifiantă, dar de o importanță teoretică crucială. „Conservator convins”, scria fizicianul și istoricul Emilio Segre, „el a fost constrâns de soliditatea dovezilor experimentale și de rigoarea logică să inițieze una dintre cele mai mari revoluții din filozofia naturală.”

Max Karl Ernst Ludwig Planck s-a născut la 23 aprilie 1858. Locul său de naștere a fost Kiel, un port la Marea Baltică. Kiel aparținea Danemarcei, dar în 1866 a intrat sub jurisdicția Prusiei. De origine germană, tatăl lui Planck a fost Johann Julius Wilhelm von Planck, un bine cunoscut profesor de drept constituțional care a contribuit la scrierea Codului civil prusac; mama lui s-a numit Emma Patzig. Ca elev la Maximilians-Gymnasium din München, Planck a fost un elev excelent la învățătură, dar nu ieșit din comun. A manifestat interes pentru fizică, a intrat în 1874 la Universitatea din München și și-a luat doctoratul în 1879. Teza sa de doctorat având ca subiect a doua lege a termodinamicii, constituie un indiciu al fascinației exercitate asupra lui de problemele fundamentale. Perspectiva unei lumi exterioare „absolute” îl provoca și, în acest sens, el scria: „căutarea unor legi aplicabile acestui absolut mi s-a părut a fi cea mai frumoasă întreprindere științifică a vieții mele”. După o perioadă în care a predat la universitățile din München și Kiel, Planck a devenit profesor la Universitatea din Berlin în 1889. Aici și-a înfăptuit cea mai mare parte a operei și tot aici a rămas până în anul 1928.

scoperirea cuantelor are legătură cu problema „radiației corpului care i-a intrigat pe fizicieni la sfârșitul secolului al XIX-lea și i-a interesul lui Planck tocmai datorită semnificației sale fundamentale. 9 GUSTAV KIRCHHOFF [33] descoperise că numai temperatura și lea de undă determinau calitatea căldurii radiate de orice obiect și ura obiectului în cauză. Prin urmare, aici acționa o funcție univer-,xaminînd modul cum ar emite radiația un „corp negru”, fizicienii îs la un rezultat tulburător. Conform legilor clasice, radiația provenită un corp care o absoarbe în totalitate *trebuie* să emită căldură și i în cantități infinite, cu intensitate maximă la lungimile de undă ai mici, corespunzătoare radiației ultraviolete. Dar experiențele au strat că lucrurile nu stau așa. imina emisă de o cavitate încălzită - de exemplu, un cuptor - dă o spectrală de culori, de la galben strălucitor, trecînd prin roșu și ru-albicios, pînă la „căldura albă”, cea mai fierbinte. Fizica clasică tea prezice acest spectru. Denumită uneori „catastrofa ultraviolet” mza marii discrepanțe dintre teorie și experiment la lungimile de cele mai mici, problema radiației corpului negru s-a dovedit foarte tantă pentru fizica secolului al XIX-lea. Ea constituia o provocare a prima lege a termodinamicii, care descrie căldura ca o formă de ie și afirmă că, asemenea energiei mecanice, energia termică se con- [nu este creată și nici distrusă.

upă mai multe încercări nereușite în 1897, Planck a reușit să găsească nulă care să prezică radiația corpului negru, în esență, el a renunțat ea clasică fundamentală conform căreia lumina și căldura ar fi emise n flux continuu. Mai degrabă, energia este radiată în unități discrete i pachete. Planck a descoperit o nouă constantă universală care putea osită pentru calcularea spectrului observat. Cu toate că aparatul batic al lui Planck se baza pe teoria fizică, „constanta lui Planck”, a devenit cunoscut acest număr, a fost rezultatul unor eforturi intense unei „intuiții norocoase”. Planck a denumit numărul foarte mic h - zentînd o cantitate de energie minusculă multiplicată de o cantitate tezimală de timp - „cuanta elementară de acțiune”. Ea permitea rea unor ecuații teoretice care concordau cu domeniul observabil al nenelor spectrale. Practic, vibrațiile adunate într-o cavitate încălzită za energie de anumite valori definite, pentru care cuanta este cea mai unitate. Nu există cuante fracționare - de exemplu, nu există $h/2$. ;k și-a publicat primul articol despre cuante în decembrie 1900, in-rînd astfel fizica cuantică.

mportanța constantei lui Planck s-a dovedit fundamentală atunci cînd t generalizată sub forma legii radiației corpului negru. Deși contrazi-izica clasică și îi nedumerea pe fizicieni, aceștia au acceptat-o da-concordanței cu rezultatele experimentale. Apoi, în 1905, Einstein

a folosit cuantele ca un instrument teoretic pentru explicarea efectului fotoelectric, arătând cum lumina se poate comporta uneori ca un fascicul de particule. Și după câțiva ani, în 1913, NIELS BOHR [66] a valorificat implicațiile mai largi ale abordării lui Planck pentru a-și elabora modelul atomic, în loc să aplice principiile clasice care concepeau atomul ca pe un fel de sistem solar miniatural, modelul lui Bohr era un sistem în care electronii se mișcau numai pe orbite de anumite valori, cuantificate cu ajutorul constantei lui Planck.

În 1919 Planck a primit Premiul Nobel pentru fizică și din acel moment a devenit o personalitate marcantă. Trebuie amintit faptul că nu s-a împăcat niciodată cu implicațiile teoriei cuantice - mai ales cu principiul incertitudinii și cu limitările impuse cauzalității introduse în anii '20 ai secolului XX. Aceste evoluții, care determinau schimbări fundamentale în modul de gândire al fizicienilor cu privire la chestiuni fundamentale, erau greu de acceptat atât pentru el, cât și pentru mulți alții, printre care s-a numărat și Einstein. Planck a fost, după cum l-a numit Abraham Pais, „o figură de tranziție *par excellence*”. În 1928 el a părăsit Universitatea din Berlin. Doi ani mai târziu a devenit președinte al Societății Kaiser Wilhelm. Deși societatea a primit ulterior numele său, el a fost exclus cu forța pe vremea lui Hitler, când și-a asumat riscul de a-i critica pe naziști. În anii '30 a publicat mai multe lucrări, printre care *Introducere în fizica teoretică*, în cinci volume, și *Filozofia fizicii*.

Planck s-a remarcat prin calitățile sale de muzician, în câteva rânduri fiind acompaniat la vioară de Einstein. Viața sa nu a fost lipsită de tragedii. Cu prima sa soție, Marga von Hoesslin, Planck a avut patru copii. Două fiice i-au murit la scurt timp după ce s-au căsătorit, din cauza unor complicații la naștere, iar unul dintre fii și-a pierdut viața în primul război mondial. Celălalt fiu a ajuns la vârsta adultă, dar a fost executat ca urmare a implicării sale într-un complot nereușit împotriva lui Hitler. La sfârșitul celui de-al doilea război mondial, locuința lui Planck și, practic, toate documentele sale aveau să fie distruse de bombardamentele Aliaților. A fost un om evlavios, crezând până la sfârșitul vieții într-un Atotputernic binefăcător. A doua soție, cu care s-a căsătorit în 1911, era nepoata primei sale soții. A murit la 4 octombrie 1947, cu puțin timp înainte de a împlini nouăzeci de ani.

WILLIAM BAYLISS
și fiziologia modernă
1860-1924

Jan Maddock, a murit pe cînd el avea o vîrstă fragedă, iar tatăl lui, Moses Bayliss, care fusese la început fierar, a devenit ulterior un prosper industriaș. După ce a urmat cursurile unei școli private, William a lucrat o scurtă perioadă de timp la firma tatălui, „Bayliss, Jones & Bayliss”, dar a preferat să se dedice științei, în consecință, așa cum se întîmplă adesea, a intrat ca ucenic la un cabinet medical privat și a lucrat într-un spital local. Dar în 1880, cînd tatăl lui s-a retras și familia s-a mutat la Hampstead, lîngă Londra, William a avut ocazia să studieze la University College. Și-a luat diploma în științe în 1882 și a început să studieze medicina. După ce a căzut la examenul de anatomie, s-a decis să abandoneze medicina și să se dedice fiziologiei, în 1885 s-a mutat la Oxford, și-a luat doctoratul în 1888, apoi s-a întors definitiv la University College, unde a ocupat inițial postul de asistent.

În 1890, Bayliss a legat o prietenie de durată cu Ernest Henry Starling, care avea pregătire de fizician. „Bayliss era profund și erudit, dar obișnuia să cedeze foarte repede”, scrie Charles L. Evans, „în vreme ce Starling era un pragmatic extravertit, cu o viziune prin excelență medicală.” Colaborarea lor s-a dovedit fructuoasă, iar în următorul deceniu cei doi au efectuat o serie de cercetări în care au aplicat unele dintre noile descoperiri în domeniul electricității și al fiziologiei. Folosind electrometrul capilar recent inventat, ei au putut studia activitatea electrică a inimii. Au ajuns la concluzia că bătăile de inimă ale broaștelor batraciene și ale broaștelor țestoase prezintă trei faze electrice, apoi au continuat studiul pe oameni, făcînd experimente pe ei înșiși. De asemenea, au încercat să descrie funcționarea sistemului vasomotor - modul în care vasele de sînge sînt controlate de nervi. Dar cea mai mare descoperire a lui Bayliss și a lui Starling avea să se producă în 1902, cînd au dezvăluit mecanismul de funcționare a hormonilor.

Șir Charles Martin, care era prezent în laborator, a înregistrat pentru posteritate acest experiment crucial. Bayliss și Starling au tăiat un cîine anesteziat și i-au injectat acid clorhidric în duoden. Cum era de așteptat, pancreasul a intrat în funcțiune. Cu cîțiva ani în urmă, Ivan Pavlov descoperise că prin stimularea anumitor nervi se poate declanșa secreția de sucuri gastrice. Apoi Bayliss și Starling au tăiat o buclă a intestinului și au secționat nervii corespunzători, astfel încît intestinul era legat de restul corpului doar prin vasele de sînge. Atunci cînd partea tăiată a intestinului a primit acid clorhidric, Bayliss și Starling au obținut *același* rezultat: pancreasul a început să funcționeze. „A fost o după-amiază formidabilă”, scrie Șir Charles. Calea spre excitație realizată prin intermediul fluxului sanguin era de natură chimică și nervoasă, în continuare, cei doi au izolat substanța produsă de membrana intestinului subțire și transportată spre pancreas, unde semnalează nevoia de suc digestiv. Substanța, căreia i-au spus *secretină*, face parte dintr-o întreagă clasă de substanțe numite hormoni. (Starling este cel care le-a dat acest nume în 1905.)

ariera lui Bayliss a fost întreruptă în 1903, când ziarele londoneze l-au it că în timpul unei prelegeri publice despre secretină a sacrificat un Bayliss a compărut în instanță. Cazul a căpătat numele de „Pamfletul ui brun” și a reflectat noua interpretare dată zicalei lui Pavlov potrivit a „pofa declanșează producerea sucului gastric”. Acuzația, bazată pe rile a doi suedezi antivivisecționiști, era falsă, iar Bayliss dispunea și ijloacele financiare pentru a-și impune punctul de vedere. El avea și o nalitate bonomă, cu care s-a impus în sala de judecată. Procesul, care at vîlvă în lume, a fost pe larg prezentat în ziare, în centrul acestuia se n cățel vagabond maroniu, corcitură de terrier, cu păr scurt, în cele din , Bayliss a primit daune în valoare de 2000 de lire, bani pe care i-a it pentru înființarea unui fond de cercetare la universitate, în această adă, a fost bombardat cu scrisori pline de blesteme și injurii. n timpul primului război mondial, Bayliss a avut o importantă ibuție la tratarea răniților. De cele mai multe ori, soldații internați în erau pe punctul să se vindece, când, pe neașteptate, făceau un „șoc dar”. Presiunea lor sanguină creștea brusc și mureau. Bayliss a des-rit că o rană extinsă a unui țesut duce la eliberarea de substanțe toxice ige. Aceste toxine provocau dilatarea micilor vase de sînge și înceti-circulația. El a descoperit că, injectînd o soluție de gumă arabică în putea să mărească presiunea sanguină - ceea ce, în perioada pre-ătoare transfuziilor sanguine, a salvat mii de vieți omenești, i 1914, Bayliss a publicat *Principiile fiziologiei generale*. Cartea a fost isă de Starling ca fiind „revelatoare pentru personalitatea scriitorului, utea fi numită aproape o autobiografie și, într-adevăr, este istoria unei și a înfăptuirilor ei”. Afirmatia nu e cîtuși de puțin exagerată, în *ipii*, Bayliss tratează toate aspectele fiziologiei umane, dar expunerea icontestabile virtuți stilistice, autorul recomandînd *Ajutorul reciproc* al ropotkin și prezentînd citate din Sf. Pavel. A fost considerată „o ex-î în secolul XX a muncii lui CLAUDE BERNARD [28]. în fapt, într-o arte-omagiu la adresa lui Bayliss, fiul său a scris: „Fascinația exerci-^ carte se datorează și faptului că îți dă o plăcută senzație de continui-în universitățile din Statele Unite, cartea s-a bucurat de un asemenea s, încît s-au creat cluburi Bayliss pentru a o discuta. i confortabila reședință a lui Bayliss din Hampstead se aflau nu numai de-ai casei” (lucru aproape obligatoriu pentru un profesor universitar ea perioadă), ci se dădeau petreceri în aer liber, se juca tenis sau se lizau dineuri. Bayliss a fost susținătorul dreptului la vot al femeilor controlului nașterilor, în ultimii ani îmbrățișînd ideile socialiste. ;nții îl adora. Bayliss a avut marele noroc să se căsătorească cu fiica oratorului său, Starling, iar viața lor de cuplu fericit a fost binecu-tă cu patru copii, dintre care unul avea să devină un bine cunoscut og. Bayliss a murit pe 27 august 1924, după o scurtă boală.

a

FREDERICK GOWLAND

HOPKINS

și vitaminele

1861-1947

Timp de multe secole, principalele idei legate de alimentație au aparținut unor personalități ca Hipocrate sau Galen, considerați autorități în materie de către scolasticii medievali. Hrana era recunoscută drept o componentă a bolii sau sănătății și parte a unui concept mai larg - *diatia*, sau „stil de viață”, diversele mâncăruri fiind clasificate în funcție de „teoria umorilor” care predomina în epocă, în gândirea Iluminismului, digestia era considerată un proces mecanic, în care hrana se macină și se transforma în pasta necesară pentru întreținerea unei mașinării. După apariția medicinei experimentale și a unor personalități de talia lui CLAUDE BERNARD [28] a devenit posibilă o abordare mai subtilă a problemei, în sfârșit, progresele din chimie înregistrate în secolul al XIX-lea au stat la baza unui concept mai complet cu privire la nutriție. O contribuție importantă în această direcție îi revine unuia dintre fondatorii biochimicii, cercetătorul medical britanic Frederick Gowland Hopkins.

Hopkins s-a născut în Eastbourne, Sussex, pe 20 iunie 1861. Tatăl său, Frederick Hopkins, a murit curând după nașterea lui, iar mama sa, rămasă văduvă, Elizabeth Gowland Hopkins, s-a întors la familia ei din Londra. Acolo, tânărul Frederick a găsit un surogat de tată nemilos în persoana unui unchi și a beneficiat de o instruire modestă. Fire solitară, el a început să citească cu aviditate scrierile lui Charles Dickens, pe care îl admira foarte mult. Familia Hopkins nu era străină de literatură, pentru că un văr de-al doilea al lui Frederick a fost poetul Gerard Manley Hopkins. Deși nu a obținut rezultate excepționale la învățătură, Frederick s-a simțit atras de microscopul defunctului său tată. „Aveam impresia că puterile microscopului care mi se revelaseră erau ceva foarte important”, scria el mai târziu. A manifestat interes față de gîze, iar prima lui scriere științifică, publicată pe cînd avea doar șaptesprezece ani, se referea la un nor purpuriu defensiv emis de „gîndacul bombardier”.

itruirea superioară a lui Gowland s-a dovedit a fi un proces îndelungat os. La şaptesprezece ani, nimeni nu se gîndea să-l trimită la universi-lai ales că unchiul lui îi găsisese o slujbă la o firmă de asigurări. A rămas ioar şase luni. Apoi au urmat trei ani de pregătire în metodele statistice, care a frecventat cursurile serale de chimie de la Universitatea din i. Atunci cînd o mică moştenire i-a permis să-şi desăvîrşească instru-început să studieze medicina. Şi-a luat diploma de medic în 1894. Pînă 8 a lucrat ca ajutor al unui expert legist de la Guy's Hospital, fiind at în cîteva cazuri celebre de crimă. Printre acestea s-a numărat şi cel lorence Maybrick, care a cumpărat o mare cantitate de hîrtie de muşte ca soţul ei să fie găsit mort, otrăvit cu arsenic, ca şi cazul frumoasei de Bartlett, al cărei iubit îi adusese o sticlă de cloroform cu puţin timp ca soţul ei să „abuzeze" de această substanţă.

timp ce lucra la Guy's Hospital, Hopkins a elaborat un test pentru area acidului uric în fluidele corporale, în scurtă vreme, acest test a să fie folosit pe scară largă în medicină şi cercetare. Dar cea mai .antă muncă de cercetare - asupra proteinelor şi aminoacizilor şi pe chimiei enzimelor -, avea s-o desfăşoare după transferarea sa la rsitatea Cambridge. El s-a mutat acolo la invitaţia lui Michael Fos-are recunoscuse şi talentele lui CHARLES SHERRINGTON [48].

a vîrsta de patruzeci de ani, avea să se consacre celei mai impor-activităţi ştiinţifice din întreaga sa carieră.

opkins a descoperit vitaminele la începutul secolului XX. în 1900, el a leat aminoacidul numit triptofan şi reacţia care poartă numele acestuia, . substanţa din proteine şi subliniind importanţa ei în alimentaţie. Era ment istoric, deoarece la acea dată se încetăţenise ideea că proteinele igurile care asigură nutriţia. Hopkins a descoperit că triptofanul era un nt esenţial şi că, în plus, aminoacizii determină calitatea diverselor ne pe care le compun, în primul deceniu al secolului XX, Hopkins a at o serie de experimente care au demonstrat că animalele nu se pot ta firesc, după cum avea să declare în 1909, „atunci cînd li se adminis-aşa-zisele «diete sintetice» care constau într-un amestec de proteine grăsimi, hidrocarburi şi săruri", în acelaşi timp, alte substanţe, care se în mîncărurile obişnuite, „pot - dacă sînt adăugate în cantităţi infmite- - să asigure utilizarea proteinelor în scopul creşterii şi energizării smului". Ceea ce Hopkins numea în 1906 „factori suplimentari din

aveau să poarte ulterior denumirea de vitamine, stăzi, circa paisprezece substanţe fac parte din clasa principalelor vi-e, considerate necesare pentru dezvoltarea normală şi pentru menţinerea ţii. Prima dintre aceste substanţe fusese deja descoperită în 1897, aşavea să se afle mulţi ani mai tîrziu. Christiaan Eijkman a constatat că sale experimentale se îmbolnăveau de beriberi, o afecţiune neurologică :rativă, dacă e-au hrănite numai cu miez de boabe de orez. Substanţa pierdură din boabele întregi s-a dovedit a fi tiamina, sau vitamina B,.

În următoarele cîteva decenii s-a trecut la izolarea diverselor vitamine. De pildă, vitamina E a fost pentru prima oară observată în 1922, purificată în 1936 și analizată chimic doi ani mai târziu. Dar principiul de bază al tuturor vitaminelor, care postulează rolul lor fundamental în nutriție ca „accesorii”, avea să fie formulat de Hopkins. „Numai datorită lui Hopkins a fost posibil ca existența vitaminelor să devină o certitudine”, scria Ernest Baldwin. Pentru această cercetare, Hopkins a primit în 1929 Premiul Nobel pentru fiziologie și medicină, pe care l-a împărțit cu Eijkman.

Contribuția lui Hopkins la elaborarea conceptului de vitamină este reprezentativă pentru dezvoltarea biochimiei. De asemenea, el a recunoscut importanța utilizării unor concepte fizice precum legile termodinamicii pentru înțelegerea surprinzătoarei complexități a celulei, în același timp, el a intuit necesitatea adaptării experimentelor la specificul organismelor vii. Chimia celulei nu poate fi înțeleasă în întreaga sa complexitate atunci cînd este studiată ca o formă de mecanică chimică testată în eprubete. În „Partea dinamică a biochimiei”, prelegere pe care a susținut-o în 1913, Hopkins a dat „o formulare clasică a biochimiei ca fiind știința unitară bazată pe studiul metabolismului dinamic mediat de enzime”, potrivit afirmației lui Neil Morgan.

Numit în 1914 șef al primei catedre de biochimie de la Universitatea Cambridge, Hopkins a descoperit în timpul primului război mondial că margarina - noul surogat care înlocuia untul raționalizat - este lipsită de factorii nutritivi esențiali; aceasta a dus, pentru prima oară, la introducerea adaosurilor vitaminice în alimente. El și-a continuat cercetările după război, descoperind glutatiuna, un antioxidant care îndeplinește funcții de importanță crucială în biochimia celulei. Hopkins avea să dedice cîteva ani studierii glutatiunii. De asemenea, el a efectuat studii asupra acidului lactic, produs de disocierea glucozei în țesutul muscular.

Nu se poate spune că biochimia a fost întemeiată de un singur om, dar Hopkins a reprezentat o personalitate-cheie nu numai în stipularea principiilor ei fundamentale, dar și prin activitatea sa didactică. Din 1921 și pînă în 1943, el a ocupat catedra de biochimie Sir Frederick William Dunn de la Cambridge. În 1924, dotarea laboratorului său s-a ameliorat considerabil, o dată cu deschiderea Institutului Dunn de Biochimie. Hopkins a dobîndit o reputație internațională, pregătind numeroși studenți care i-au continuat munca și i-au popularizat ideile.

În mod surprinzător, Hopkins nu era la fel de echilibrat emoțional pe cît s-a dovedit în planul faptelor. Se pare că în 1910 a suferit o scurtă cădere nervoasă și toată viața a avut mari îndoieli asupra capacităților sale intelectuale. După toate probabilitățile, dubiile au persistat chiar și după ce a devenit membru al Societății Regale, în 1905, și apoi președintele acesteia, în 1931. A fost înnobilit în 1925 și a primit în 1926 prestigioasa Medalie Copley. Din căsătoria sa cu Jessie Ann Stevens au rezultat trei copii. Hopkins a murit în ziua de 16 mai 1947.

THOMAS HUNT MORGAN

și teoria cromozomială a eredității

1866-1945

În sfârșitul secolului al XIX-lea, generația de după CHARLES DARWIN [27] a inițiat o revoluție în biologie întreprinzându-se cercetări a descoperirea bazei fizice a eredității. Progresele chimiei și microbiologiei clarificaseră noțiunea de celulă, care era deja recunoscută drept [ea de bază a organismelor vii. S-a descoperit că atunci când celulele Uzează pot fi observați în interiorul lor mici corpusculi ca niște fire, Be dublează și care migrează la fiecare celulă-fiică. Acești *cromozomi* st descoperiți și numiți ca atare prin 1880, dar funcția lor a rămas loscută vreme de două decenii, moment în care s-a emis ipoteza că fi purtătorii informației genetice. Spre sfârșitul primului deceniu al ului XX, Thomas Hunt Morgan a demonstrat că această ipoteză este ta și că genele sînt localizate în cromozomi. Morgan este principalul itor a ceea ce avea să se numească ulterior teoria cromozomială a tații.

Provenind dintr-o ilustră familie din Kentucky, Thomas Hunt Morgan ascut pe 25 septembrie 1866 la Lexington. Tatăl lui, Charlton Hunt ;an, care fusese pe vremuri consul american în Sicilia, conducea o ifaktură și se înrudea, printre alții, și cu J. Pierpont Morgan, marele her. Mama lui, Ellen Key Morgan, era strănepoata lui Francis Scott compozitorul „Stindardului înstelat”*, în copilărie, Thomas a manifestat interes pentru istoria naturală, colecționînd ouă de păsări și fosile.

La 6 ani s-a înscris la Kentucky State College (astăzi University of ;ucky), alegînd drept subiect principal de studiu zoologia, în care și-a diploma în 1886. Apoi a început să studieze morfologia - structura lălelor și a plantelor - la Universitatea Johns Hopkins, unde a obținut oratul, în anul 1890, cu o disertație pe tema păianjenilor de mare - logonidele, care trăiesc pe fundul oceanului. După doctorat a urmat un

Actualul imn al Statelor Unite (n.t.).

curs de un an la Napoli, Italia, apoi a început să predea la Bryn Mawr, în 1891. În 1904, după ce-și câștigase reputația de experimentator, el s-a mutat la Columbia University, unde și-a desfășurat activitatea cea mai importantă, înghesuita „cameră cu muște” de la Columbia, cu Morgan în centrul ei, examinând fiecare specimen cu un instrument de giuvaiergiu, era un loc în care știința își exercita forța sa magică.

În momentul în care Morgan a început să studieze mecanismele eredității, diverse domenii ale biologiei sufereau o foarte rapidă schimbare. Teoria evoluției îi atrăgea îndeosebi pe biometricieni și citologi, în timp ce în vechea știință a morfologiei domnea confuzia, deoarece clasificarea speciilor de animale după structura fizică presupunea numeroase speculații. Sub influența legii biogenetice a lui ERNST HAECKEL [37], de pildă, se credea că peștii sînt strămoșii omului. Morgan era sceptic în privința utilității acestei abordări, care se extindea la domenii cum ar fi anatomia comparată și paleontologia. Ipotezele ei cuprinzătoare, dar greu de verificat îl deranjau. „Este bine cunoscut faptul că mintea omenească, lipsită de control, are prostul obicei de a se rătăci.” De asemenea, Morgan a criticat inițial și teoria eredității formulată de GREGOR MENDEL [31], care fusese redescoperită în 1900, și se îndoia că acumularea lentă de variații poate duce la saltul evolutiv.

În schimb, vizitîndu-l pe Hugo de Vries în Olanda, Morgan a întrevăzut posibilitatea ca mutațiile să fie motorul evoluției, în consecință, în 1907, a început să facă experimente pe musculița de oțet, *Drosophila melanogaster*, căutînd dovezi în privința apariției de schimbări bruște peste generații. Dacă li se dă o bucată de banană sau alt tip de hrană, musculițele se pot înmulți rapid, iar în cîțiva ani ar rezulta un număr de descendenți egal cu cel produs de bărbați și femei în peste două milenii. Pe lîngă faptul că sînt foarte prolifici, musculițele „bețive” au doar patru cromozomi neobișnuit de mari și deci relativ ușor de studiat.

Morgan a studiat musculițele lui timp de doi ani fără să obțină vreun rezultat pozitiv; abia în 1910 a descoperit că un specimen avea ochi albi, nu roșii, în următoarele cîteva luni, încrucișînd cu grijă musculițele și așteptînd rezultatele, trăia o adevărată aventură. Potrivit unei relatări, Morgan și-a vizitat soția la scurtă vreme după ce aceasta a dat naștere unei fete și a asaltat-o cu vești despre musculița lui cu ochi albi și abia la sfîrșit s-a oprit să întrebe de copil.

Încrucișînd mutantul, Morgan a descoperit că prima generație era normală, adică avea ochii roșii. Dar în următoarele generații ochii albi au reapărut într-o proporție care, contrar așteptărilor lui, confirma legea a treia a lui Mendel, producînd un raport de 3:1 între trăsăturile dominante și cele recesive. Mai mult și la fel de important, toate muștele cu ochi albi erau masculi. Morgan a presupus, corect, că această caracteristică a ochilor albi este o trăsătură legată de sex; descoperise astfel *legătura genetică*,

um avea să fie denumită ulterior. Devenind un adept al legilor ii, Morgan a publicat *Mecanismul eredității mendeliene* în 1915. În a numit „unele din cele mai frumoase rezultate experimentale din științei”, Morgan a demonstrat că genele sînt entități fizice locale cromozomi.

ucrările publicate după primul război mondial, Morgan a funda-
teoria cromozomială a eredității și a creat limbajul de bază al
cii. El a scris mai multe texte esențiale pentru știința genetica, în-
Bazele fizice ale eredității, publicată în 1919, și *Evoluție și
genetici*-1925. În 1926 apărea *Teoria genei*, iar în 1933
Embriologie și că. În experimentele sale, Morgan a confirmat harta
structurii genetice ulițelor de oțet explicînd o mare varietate de
mecanisme, între care *inarea*, *potrivirea* și *segregarea*. El a revizuit
semnificația termenului *atie*, aplicîndu-l nu la apariția unei noi
specii, ci a unei trăsături. În concepția lui Morgan, care a devenit
predominantă, micile variații într-o populație ca niște caracteristici
alternative (numite *alele*) pe ce mediul exercită o presiune
selectivă asupra adaptabilității lor. I, speciile prezintă un spectru
larg în privința variațiilor individuale, n ansamblu ele rămîn
unitare, în 1933, în semn de recunoaștere a .arilor sale în
domeniul genetica, Morgan a primit Premiul Nobel fiziologie și
medicină.

1928, deși se pensionase de cîțiva ani de la Columbia, Morgan s-a
t la California Institute of Technology, unde a fost invitat pentru a
aniza complet departamentul de biologie. Cu toate că nu mai lucra de
ca cercetător, el a influențat considerabil acest departament, pro-nd
interacțiunea între biologi, fizicieni și chimiști și aducîndu-i la eh
pe MAX DELBRUCK (83) și pe mulți alți oameni de știința. A t
pe 4 decembrie 1945.

ersonalitate complexă, Morgan a instituit în laboratorul său o atmo-
creatoare, promovînd discuțiile libere. Unul dintre studenții lui
piați descrie comportamentul lui Morgan drept „un amestec de entu-
un puternic simț critic, generozitate, deschidere intelectuală și un
rcabil simț al umorului”. La toate acestea trebuie adăugat faptul că
•gan nu privea genele ca pe niște entități fizice și că nu a prevăzut
[ortanța ADN-ului. În plus, nu era deloc familiarizat cu matematica,
aprecia abordările cantitative și le putea urmări în linii mari. Totuși,
orită importanței pe care a acordat-o materialismului și experimenta-
ului”, scrie Garland E. Allen, „Morgan a contribuit la crearea unui val
iitorului care în prezent se face simțit în toate domeniile biologiei
mie”.

MĂRIE CURIE

și radioactivitatea

1867-1934

În 1898, Marie Curie, împreună cu soțul său, Pierre, a izolat două noi elemente, pe care le-a denumit rădium și poloniu, din mineralul numit *pechblendă*, care se găsește în diferite regiuni ale globului pământesc. Ea și-a dat seama că proprietățile lor neobișnuite - strălucirea spontană și capacitatea de a invadea alte substanțe - se datorau mai degrabă unor reacții atomice decât unor procese chimice. Această descoperire, care a deschis calea teoriei dezintegrării radioactive, a avut loc concomitent cu altele referitoare la natura atomilor și a electromagnetismului - cu câțiva ani în urmă fusese descoperit electronul - și a avut o importanță esențială pentru fizica nucleară. Doamna Curie a fost, pentru a-l cita pe Abraham Pais, „o personalitate energetică și probabil obsesivă, căreia îi revine meritul de a fi principalul inițiator al radiochimiei”.

Marie Curie, pe numele de fată Maria Skłodowska, s-a născut la Varșovia în ziua de 7 noiembrie 1867, fiind cel mai mic dintre cei cinci copii ai soților Władysław și Bronisława Skłodowski. Tatăl ei, membru al unei nobilimi aflate în declin, era profesor de fizică, iar mama ei a fost directoarea unei școli cu pensii, până când a pierit răpusă de tuberculoză, lăsând-o orfană pe Marie la vârsta de zece ani. Din cauza insuficienței sale respiratorii, Bronisława nu avea puterea să-și manifeste afecțiunea față de progeniturile sale, așa că nu e surprinzător faptul că, la rândul său, Marie a avut o atitudine distantă față de copiii ei. Moartea Bronisławei, o catolică ferventă, i-a provocat lui Marie o depresie puternică și i-a stîrnit revolta împotriva religiei, transformînd-o într-o atee pînă la sfîrșitul vieții.

Educația lui Marie Curie constituie o ilustrare a hotărîrii și a triumfului asupra a tot felul de adversități. Pe atunci, Polonia nu era independentă, ci o provincie a Imperiului Rus, care încerca să suprimă cultura poloneză. Crescînd într-o asemenea perioadă, Marie a fost tratată mizerabil în gimnaziu și n-a avut acces la o educație superioară, deși rezultatele ei școlare erau excelente, în consecință, după absolvirea gimnaziului în 1883, ea s-a asociat cu organizația subversivă, clandestină și feministă *Unia*

alt articol publicat în iulie soții Curie au anunțat descoperirea unei substanțe pe care o denumiseră poloniu. După toate aparențele, razele lui Becquerel nu reprezentau o simplă curiozitate manifestată de unele substanțe, ci făceau parte dintr-un fenomen mai larg al naturii. Soții Curie au propus ca acest fenomen să se numească *radioactivitate*.

Strădaniile soților Curie de a extrage din plehbendă noul element, pînă atunci neidentificat - radiul, au devenit o parte a unei legende științifice. Lucrînd zi și noapte într-un șopron cu acoperișul spart, avea să scrie ulterior Mărie, ea și Pierre „au avut de înfruntat un handicap teribil din cauza condițiilor inadecvate, a lipsei unui laborator, a crizei de bani și de personal”. Cu toate acestea, în pofida muncii epuizante, „ne plimbam vorbind despre munca noastră, prezentă și viitoare. Cînd ne era frig, o ceașcă de ceai, băută lîngă cuptor, ne înveselea. Trăiam într-un fel de transă, asemănătoare stării de vis”.

În 1900, soții Curie și-au sintetizat munca într-un articol prezentat la Congresul Internațional de Fizică. În încheiere, ei au formulat cea mai importantă întrebare ridicată de radioactivitate: „Care este sursa de energie emanată de razele lui Becquerel? Vine din interiorul corpurilor radioactive sau din afara lor?” O formă de energie era emisă spontan de uraniu, chiar și atunci cînd testele se efectuau în vid, și părea că provine dintr-o *activitate din interiorul atomilor*; nu era o reacție chimică. Aceasta a fost cea mai importantă intuiție a lui Mărie Curie și constituie motivul înaltei aprecieri de care se bucură printre oamenii de știință. „Pornind de la această desăvîrșită ipoteză”, scrie unul dintre biografi savantei, Rosalyn Pflaum, „misterele structurii atomului aveau să fie dezvăluite la cumpăna dintre secole.”

Ca recompensă pentru activitatea lor, soții Curie au primit în 1903 Premiul Nobel, pe care l-au împărțit cu Henri Becquerel. Trebuie menționat că, spre meritul său, Pierre a făcut un lobby intens în favoarea soției sale, deoarece inițial doar el fusese luat în calcul pentru a fi premiat. Cei doi soți au devenit peste noapte celebri, dar după numai trei ani, în 1906, Pierre a murit într-un accident la Pont Neuf din Paris, într-o după-amiază ploioasă a fost trîntit la pămînt de un cal Percheron, iar roata din spate a trăsurii i-a zdrobit capul. Deși doborâtă de durere, Mărie a preluat postul de profesor la Sorbona deținut de Pierre, devenind prima femeie-profesor a universității. Primul său curs, ținut într-o după-amiază, după o vizită la mormîntul lui Pierre, a reprezentat o mare tortură pentru ea.

În 1911, Mărie a fost acuzată de presa cotidiană de o legătură cu Pierre Langevin, un om de știință care lucra în laboratorul soților Curie, împărțîndu-le în bună măsură convingerile sociale și politice. Scandalul care a urmat, amplificat de reputația, sexul, ideile politice de stînga și originea de evreică poloneză a lui Mărie Curie, avea să readucă în

te clasicele reproșuri de ordin social, la care se adăuga și o ani-împotriva științei în general. La scurt timp după aceasta - și ca o compensație parțială - Mărie Curie a primit un al doilea Nobel, de data asta pentru chimie, în discursul prilejuit de depunerea premiului, ea și-a susținut ferm prioritatea descoperirii. „Istoria ririi și izolării acestei substanțe furnizează dovada ipotezei fonnumine", spunea ea, „conform căreia *radioactivitatea este o proprietate a materiei și poate oferi o metodă de descoperire a unor noi* . " Ea singură, a declarat Mărie Curie, a dus la bun sfârșit sarcina adiului.

Tipul primului război mondial, care a decimat o generație de tineri râncezi, Mărie Curie a desfășurat o activitate bogată și de un înalt n. A organizat folosirea razelor X în intervențiile medicale și ale, înființând posturi mobile și fixe de radiologie și pregătind iii. După terminarea războiului a întemeiat Institutul Radiului din a devenit o personalitate marcantă a științei franceze. A primit Tipresionante de admirație cu ocazia primei vizite în Statele Unite, fiind întâmpinată cu aceeași căldură și opt ani mai târziu. În 1911 zase admiterea în Academia de Științe, dar în 1922 a fost prima leasă în Academia Franceză de Medicină. Parlamentul francez i-a o pensie pe viață în 1923. olele radiației nu erau cunoscute atunci când soții Curie și-au cercetările, așa încât ei nu și-au luat măsuri de precauție în timpul mentelor asupra noilor elemente. Pierre purta asupra sa, în buzunar, beta cu soluție de radium, și a suferit arsuri de contact care, a con-îl, s-au vindecat foarte lent. Mărie ținea pe noptieră substanțe radio-luminiscente. Amândoi au manifestat simptome ale bolii numită boala de radiație, iar în ultima parte a vieții Mărie a avut probleme atate pe care nu le-a împărtășit nimănui. Chiar și astăzi, caietele ei orator și-au păstrat proprietățile radioactive.

arie Curie a fost apropiată de cele două fiice ale sale, Eve și Irene. vedit o mamă atentă, implicată și discretă. Irene a devenit o fiziciană iță și s-a căsătorit cu Jean-Frederic Joliot; în 1935, soții Joliot-Curie mit Premiul Nobel pentru fizică pentru descoperirea radioactivității iale. Eve a avut grijă de mama ei în timpul ultimei sale îmbolnăviri, re i-a provocat și moartea, și a scris o carte de memorii plină de Iste, *Madame Curie*, în ziua de 4 iulie 1934, Mărie Curie a murit de rii asociată cu intoxicație radioactivă. A fost înmormântată în același cu Pierre, la cimitirul de la Sceaux.

KARL LANDSTEINER

și grupele sanguine

1868-1943

La începutul secolului XX, Karl Landsteiner a descoperit o metodă de clasificare a sîngelui uman cu consecințe de anvergură asupra medicinei și chirurgiei, ca și în domeniul medicinei legale, în plus, Landsteiner avea să aducă și alte contribuții-cheie la domeniul imunologiei care se prefigura la acea dată. El s-a implicat în izolarea virusului care provoca poliomielita și a arătat cum ar trebui să fie studiat sifilisul pe animale. De asemenea, a explicat reacția antigen-anticorp și reacțiile alergice. Spre sfîrșitul vieții, el a descoperit factorul Rh în sînge, iar analizele efectuate ulterior au salvat viețile multor copii afectați de boala Rhesus. Dacă luăm în considerare o serie de inovații recente conjugate cu munca lui, cum ar fi vaccinul antipoliomielitic sau transplantul de organe, realizările lui Landsteiner ne apar ca niște arhetipuri ale progresului în fiziologie și medicină. Ele reprezintă puncte nodale, din care evoluează noi căi și uneori se creează noi necesități.

Născut pe 14 iunie 1868 la Baden bei Wien, o suburbie a Vienei, Karl Landsteiner a fost fiul lui Leopold Landsteiner, un bine cunoscut ziarist și editor austriac, și al lui Fanny Hess. S-a înscris la Universitatea din Viena în 1885 și a obținut diploma de medic în 1891. Cariera lui medicală a fost marcată de marea sa pasiune pentru domeniul în spectaculoasă dezvoltare al chimiei, în care a și făcut studii postuniversitare. După studiile de la Universitatea din Würzburg, sub îndrumarea celebrului chimist EMIL FISCHER [41], Landsteiner a continuat să învețe în Germania chimia benzenului, apoi și-a aprofundat cunoștințele de chimie organică în Elveția. Ulterior s-a întors în Austria și a lucrat în departamentul de igienă al Universității din Viena. În 1897, a devenit asistentul directorului Institutului Anatomico-Patologic al Universității, în următorul deceniu, a dobîndit vaste cunoștințe despre boală, moarte și anatomia umană. El a efectuat 3639 examinări post-mortem.

Dubla sa specializare, în medicină și chimie, i-a permis lui Landsteiner să studieze îndeaproape compoziția sîngelui. În 1895, Jules Bordet

operise tendința sîngelui provenit de la diverse specii de a forma guri atunci cînd era amestecat. Landsteiner a remarcat și el aceeași „întinare” atunci cînd se combina sîngele de la diferiți oameni. Această importanță a acesteia nu i-a scăpat lui Landsteiner. În anul următor, el apăsese că sîngele uman se poate clasifica în trei grupe, fiecare conținînd o grupă specială, grupe pe care le-a denumit A, B și C. (C avea să fie numită O, iar o a patra grupă, AB, urma să fie descoperită ulterior.) ele oricărui om aparține uneia dintre aceste grupe; pe de altă parte, se s demonstra că grupele apar în proporții precise la diferite populații, elăsî timp, s-a demonstrat că aglutinarea nu se datorează vreunei boli, prezintă o reacție chimică obișnuită.

semnificația descoperirii lui Landsteiner a fost recunoscută peste cîtiva ani 1907 se efectuau primele transfuzii de sînge și, împreună cu noile ci de anestezie, acestea făceau posibile noi intervenții chirurgicale, ui e făcută precizarea că relația dintre specificitatea sîngelui uman și îndurile invazive rămîne foarte puternică. Descoperirea de către Jean set a „complexului histo-compatibilității”, la mijlocul secolului XX, a it bisturiile chirurgilor: ea a deschis calea către transplantul de organe. \tunci cînd a descoperit pentru prima oară grupele de sînge, Land-er nu bănuia existența unei componente moștenite. Dar legile eredității deliene, care au fost redescoperite la începutul secolului XX, aveau să :>lice curînd și grupelor de sînge. Aceasta a dus în cele din urmă la tica serologică, ce a furnizat tribunalelor, dar și mamelor necăsătorite esupușilor tați, o metodă științifică credibilă de stabilire a paternității, noscînd individualitatea sîngelui uman, Landsteiner avea să lanseze 2ea de „amprentă serologică”, iar în 1902 ținea o prelegere pe această la Institutul de Medicină Legală din Viena.

bariera ulterioară a lui Landsteiner avea să fie prodigioasă. Prin 1905, venta o metodă de infectare a maimuțelor cu sifilis, făcînd posibile rimentele menite să contribuie la eradicarea acestei boli. Landsteiner scoperit curînd mecanismul proaspăt inventatului test Wassermann, it pentru detectarea sifilisului. Datorită demonstrației lui că un ex-de inimă de animal poate înlocui antigenul extras în prealabil de la sni, testul a început să fie folosit pe o scară mult mai largă, utre 1908, cînd devine patolog-șef la Universitatea din Viena, și sfîrșitul ului război mondial, Landsteiner efectuează o serie de cercetări asu-3oliomielitei. Injectînd diverse animale cu o substanță derivată din r și din coloana vertebrală a unei tinere victime a acestei boli, el a Dnstrat că și maimuțele pot prezenta simptomele bolii, în 1912, Land-er a formulat concluzia corectă: agentul care cauzează boala este un . Dar un vaccin eficient avea să fie creat abia peste patru decenii, n anii '20, interesul lui Landsteiner s-a îndreptat către imunologie. în

timpul recesiunii economice postbelice din Viena, el s-a mutat pentru trei ani în Olanda și a lucrat la reacția antigen-anticorp. A efectuat impresio- nante experimente asupra alergici, aplicînd la animale agenții care pro- voacă dermatitele de contact la oameni, cu același rezultat iritant -, ceea ce i-a întărit convingerea că este vorba de o reacție la un anticorp, încă mai important, în 1921, el și colegii săi au demonstrat existența unor mici molecule care aveau să fie denumite „haptene” - importante componente pentru sinteza anticorpilor în organism. Acesta a fost primul pas major în lungul proces de înțelegere a sistemului imunitar uman.

În 1922, la invitația Institutului Rockefeller, Landsteiner s-a dus în Statele Unite, unde s-a și stabilit. A publicat acolo *Specificitatea reacțiilor serologice*, text medical clasic apărut inițial în Germania în 1936, cu trei ani înainte de a se pensiona oficial. Totuși, el a continuat să lucreze, iar în 1940 a demonstrat existența unui factor Rh în sânge, pe care l-a asociat cu deteriorările cerebrale sau chiar cu mortalitatea infantilă. Anticorpii apar în sângele unei mame cu Rh negativ ca reacție la Rh-ul pozitiv al fătului. *In utero*, anticorpii mamei distrug celulele sanguine ale fătului, adesea cu consecințe catastrofale. Cu ajutorul transfuziilor poate fi tratată incompatibilitatea Rh.

Landsteiner a primit în 1930 Premiul Nobel pentru descoperirea gru- pelor sanguine. El nu a apreciat niciodată faima sa în continuă creștere, așa cum nu s-a acomodat niciodată cu viața la New York. S-a căsătorit cu Helene Wlasto în 1916, și din mariajul lor a rezultat un copil, Ernst Karl. Deși se spunea că are o fire mai degrabă timidă, Landsteiner a fost ales în 1929 președintele Societății Americane de Imunologie. Evreu convertit în copilărie la catolicism, spre sfîrșitul vieții a ajuns obsedat de teama de Germania nazistă, împreună cu soția și cu fiul său, care devenise și el doctor, Landsteiner și-a sărbătorit a 75-a aniversare pe 14 iunie 1943. A murit la scurt timp după aceea, pe 26 iunie, la două zile după un atac de cord suferit în timp ce lucra în laborator.

NICOLAE C. PAULESCU

și descoperirea insulinei

1869-1931

cut în ziua de 30 octombrie 1869, Nicolae Paulescu a beneficiat de instruire liceală la București, însușindu-și limbile franceză, greacă și română. Numeroasele și variatele lecturi din acea vreme l-au introdus în fiziologie, a literaturii și a artei, domenii spre care a manifestat o înclinare de-a lungul întregii sale vieți. Între 1888 și 1896, a urmat Facultatea de Medicină din Paris, devenind extern, apoi în spitalul Hotel Dieu, condus de celebrul clinician Etienne Lancereaux, va deveni mentor și colaborator. Între 1896 și 1901 a obținut trei doctorate la Paris - în medicină, fiziologie și, la Sorbona, în științe naturale. Concomitent cu efectuarea unei serii de studii în diferite domenii ale științei. Cercetările sale au vizat aproape toate capitolele fiziologiei, dar alături de preocuparea a constituit-o studiul glandelor endocrine — hipofiză, suprarenala și pancreasul - pentru care a fost onorat de statul francez cu prestigioasa distincție „Palmele Academice”, în 1908 a publicat monografia *L'hypophyse du cerveau*. În anii 1903, 1906, 1912 și 1913 a publicat în faze succesive monumentală sinteză medicală (circa 4000 pagini) intitulată *Trăite de Medicine Lancereaux-Paulescu*. În anii primului război mondial, a redactat tot în limba franceză o altă lucrare medicală excepțională, în trei volume, intitulată *Trăite de Physiologie Medicale*. Acest tratat a apărut pentru prima dată rezultatele sale experimentale referitoare la secreția endocrină pancreatică. Iar dovezile în sprijinul teoriei fiziologice și farmacodinamice ale secreției endogene pancreatice au fost publicate în numărul din 31 august 1921 al prestigioasei reviste *Revue Internationale de Physiologie*, tipărită la Liege.

Să vedem care este semnificația descoperirii insulinei și prin ce a devenit autorul acesteia înainte de a-i fi unanim recunoscute

Lilina este, fără îndoială, „molecula vedetă” a secolului al XX-lea. Molecula organică intens studiată, acum foarte bine cunoscută, care s-a dovedit într-un adevărat „elixir al vieții” în 1922, când a fost introdusă

în terapeutică. Acest moment a marcat salvarea a zeci de milioane de diabetici, a căror viață a devenit dependentă de administrarea zilnică a prețiosului hormon.

Introducerea ei în tratamentul diabetului zaharat reprezintă contribuția biochimistilor Collip, MacLeod, Banting și Best, dar descoperirea aparține lui Nicolae C. Paulescu, care, din păcate, a fost eclipsat de grupul celor patru canadieni ce au stîrnit un val de entuziasm greu de imaginat în ziua de astăzi, în urma rezultatelor obținute în primele tratamente cu insulina, lumea s-a bucurat fără să dea atenție celui care se ascundea în spatele epocii descoperiri, deoarece se întâmpla pentru prima dată să fie redați vieții mii de pacienți diabetici muribunzi, pînă atunci condamnați la o moarte lentă și sigură, în aceste circumstanțe, recunoașterea importanței descoperirii prin atribuirea Premiului Nobel pentru medicină și fiziologie în anul 1923 a fost pe deplin îndreptățită. Numai că graba în care s-au făcut nominalizările și mai ales superficialitatea de care a dat dovadă comitetul de decernare a Premiului Nobel din acel an au condus la cea mai gravă eroare înregistrată vreodată în istoria prestigioasei instituții suedeze. Premiul s-a acordat canadienilor Banting și MacLeod, fără a se indica meritele pe care le-au avut în descoperirea insulinei. După toate probabilitățile, i s-a atribuit lui Banting activitatea experimentală desfășurată de el împreună cu Best, activitate prezentată într-un articol publicat în februarie 1922, care rezuma, de fapt, concluziile lui Paulescu, în timp ce MacLeod a fost premiat pentru utilizarea insulinei în practica clinică, etapă în care principalul merit i-a revenit biochimistului Collip, care a reușit pentru prima dată purificarea extractului pancreatic, făcîndu-l administrabil la om. Printr-o acțiune concertată a mass-media canadiene, atenția comunității științifice a fost comutată de la adevărații cercetători către cei care și-au arogat niște merite necuvenite. Deși încă din 1923 au existat voci care au pus sub semnul întrebării decizia comitetului Nobel din acel an, oficialitățile canadiene s-au străduit și au reușit să înăbușe contestațiile venite din partea susținătorilor lui Collip și Best, care se considerau și ei îndreptățiți să revendice o parte din meritele marii descoperiri. Lupta din „coșul cu crabi din Toronto” (așa cum sugestiv a fost caracterizată relația dintre cei patru canadieni în perioada 1921-1923) avea să fie tranșată în favoarea lui Banting și Best, creditați în anii ce-au urmat ca „descoperitori insulinei”. Această opțiune a fost determinată de pericolul contestării formulate de Paulescu, în jurul căruia s-a instituit rapid o eficientă „conspirație a tăcerii”. Protestele lui Paulescu, venite de undeva de la porțile Orientului, aveau să fie rapid înăbușite, fundamentală lui contribuție la epoca descoperire rezultînd numai din prezentarea grotesc deformată de către Banting și Best. După stingerea lui Paulescu din viață, în 1931, totul a intrat într-o desăvîrșită uitare, întreruptă miraculos în 1969.

Redescoperirea contribuției fundamentale a lui Paulescu, în ~;

ui antidiabetic pancreatic, numit ulterior insulina, a fost făcută întâmplător de către diabetologul scoțian Ian Murray care, u-se să scrie un istoric al celebrei descoperiri, a constatat cu re că adevărul documentar era cu totul altul decât cel prezentat jgrafia canadiană. El a scris patru-articole prin care a reușit să comunitatea științifică internațională că, înaintea lui Banting și lescu publicase lucrări de o valoare inestimabilă, în care descri- ux de amănunte acțiunile hormonului antidiabetic pancreatic. În pectiv 1986, I. Pavel a scos pe piață două monografii care aveau îteze „dosarul insulinei”. Apoi, în 1996, la celebrarea a 75 de ani izarea epocalei descoperiri, a fost adusă în prim-planul discuțiilor ia excepțională a ilustrului român Nicolae C. Paulescu, a cărui *irchives Internationales de Physiologie*, publicată pe data de t 1921, a reprezentat adevăratul certificat de naștere al insulinei, că ar mai trebui menționat și faptul că toți membrii grupului au știut de realizările lui Paulescu încă înainte de a-și publica în anii 1921 și 1923. Citirea eronată a tratatelor lui Paulescu, ale icluzii clare au fost grotesc deformate, a avut drept consecință lui din discuție în 1923, atunci când s-a decis acordarea Premiu- ("" pentru medicină. După o jumătate de veac, însă, această acțiune să se va întoarce împotriva lor ca un bumerang cu acțiune întir-T distrugătoare. Din postura de „binefăcători ai omenirii”, Banting u trebuit să treacă în rîndul plagiatorilor lipsiți de scrupule și de ;. Spectaculoasa răsturnare de situație înregistrată în 1996, la 75 de

descoperirea insulinei, demonstrează încă o dată că adevărul este ; imprescriptibilă. El poate fi ascuns sau temporar denaturat, dar i distrus. După o absență de trei sferturi de veac, Paulescu revine a marilor fiziologi ai lumii, cu o contribuție științifică neegalată secol: aceea a descoperirii insulinei.

nstea ilustrului savant român care a realizat descoperirea medicală ui XX, 2001 a fost desemnat „Anul Paulescu”, deoarece s-au împlinit ini de la nașterea lui, 80 de ani de la publicarea lucrării prin care t descoperirea hormonului antidiabetic pancreatic și 70 de ani de ea sa în neființă. Pentru cinstirea acestor evenimente, Academia

Societatea Română de Diabet, Institutul „N. Paulescu”, Universi-Medicină și Farmacie „Carol Davila”, Academia de Științe Medi-sociația Diabeticilor au organizat numeroase manifestări științifice,

august 2001, în prezența președintelui Federației Internaționale de Șir George Alberti, a fost dezvelit monumentul „N.C. Paulescu” în :ultății de Medicină din București, locul în care ilustrul savant a at timp de treizeci de ani o foarte prodigioasă activitate.

ERNEST RUTHERFORD

și structura atomului

1871-1937

Echilibrul și stabilitatea caracterizează atomii și, atât pentru Democrit în Grecia antică, cât și pentru fizicienii din secolul al XIX-lea, atomii erau solizi și indivizibili. Această viziune a fost serios zdruncinată pe la 1900, după ce descoperirea elementelor radioactive instabile a deschis larg ferestrele spre structura atomică. Astfel, „nașterea” atomului modern poate fi pusă pe seama misterioaselor radiații X descoperite de către Wilhelm Rontgen în 1895 și a descoperirii radioactivității de către Pierre și MĂRIE CURIE [54]. Dar prima explicație de anvergură a structurii atomului o datorăm fizicianului neozelandez Ernest Rutherford. Acesta a elaborat un model atomic în care nucleul compact, de mici dimensiuni, este înconjurat de electroni aflați pe orbite. Prin crearea acestui model, el a întemeiat fizica nucleară, a explicat dezintegrarea radioactivă și a adus corecții tabelului periodic al elementelor. Este frecvent situat alături de MICHAEL FARADAY [24], printre marii experimenatori din istoria științei. La moartea sa a fost elogiât ca „Newton al fizicii atomice”.

Ernest Rutherford s-a născut la 30 august 1871 în Spring Grove, Noua Zeelandă, fiind al patrulea dintre cei doisprezece copii (dintre care nouă au ajuns la maturitate) ai soților James și Martha Rutherford. James Rutherford a avut mai multe ocupații - cultivator de în, rotar, morar - , astfel că nu-și petrecea prea mult timp acasă. Rutherford a fost mai apropiat de mama lui, care era învățătoare. A citit prima carte de fizică la zece ani. S-a remarcat ca un student excelent la Nelson College, unde a beneficiat de o bursă începând din 1887. Și-a continuat studiile la Canterbury College, Christchurch, din Universitatea Noii Zeelande, luându-și bacalauratul în 1892 cu note maxime la matematică și fizică. Și-a luat apoi masteratul în 1893 și licența în științe în 1894. În 1895, vestea despre primirea unei burse de studii în Anglia i-a parvenit în timp ce lucra la ferma familiei, în acel moment a lăsat jos cazmaua și i-a spus mamei sale: „Ăsta a fost ultimul cartof pe care l-am scos în viața mea”.

Sosirea lui Rutherford la Cambridge a coincis cu descoperirile norocoase

zelor X de către Wilhelm Rontgen în 1895 și a misterioasei emisii a lui de către Henri Becquerel. Proprietățile neobișnuite ale acestora au un entuziasm uriaș în lumea științifică. Curînd Rutherford a început itudieze împreună cu JOSEPH J. THOMSON [46], director al labo-
ui Cavendish. Thomson demonstrase că razele X pot determina apariția
tativității electrice la gaze. Cu toate acestea, conductivitatea era dis-
lacă gazul trecea printr-un strat de vată de sticlă sau printre două plăci
ațe electric. Aceasta sugera ideea că razele X constau din particule, iar
-ford era sigur de existența lor fizică, „ca niște spiriduși veseli atît de
ncît aproape că-i vedeam!” O ionizare similară cu cea despre care se
peste șaizeci de ani că există în apă se demonstra acum că apare și
*. Această descoperire realizată în comun cu Thomson i-a consolidat
6 reputația lui Rutherford.

sfirșitul vieții sale, Rutherford a spus că cea mai importantă decizie a
i sale, luată în 1897, a constituit-o studierea fenomenelor radioactive.
8 el a distins două forme de emanații radioactive ale uraniului, pe care
numit radiații alfa și radiații beta. Radiația alfa (despre care ulterior s-a
ierit că este constituită din nuclee de heliu) era puternic ionizantă, dar
putere de penetrare mică și era absorbită de aer. Radiațiile beta (alca-
lin electroni de energie înaltă, după cum s-a descoperit ulterior) nu
o capacitate de ionizare prea mare, dar erau capabile să penetreze prin
groase de metal. Deși natura lor continua să rămînă misterioasă,
ile alfa și beta au devenit pentru Rutherford dovezi experimentale de o
antă excepțională pentru descoperirea naturii atomului.

1898 Rutherford a acceptat un post la Universitatea McGill din
al, unde a beneficiat de un laborator bine utilat și de o rezervă de
ră de radium, un material rar și scump. Tot aici l-a cunoscut pe chi-
^Frederick Soddy, care timp de cîțiva ani i-a fost principalul colabo-
împreună, Rutherford și Soddy au efectuat experimente importante
au stabilit principiile fundamentale ale radioactivității", după cum
A.S. Eve cu cîțiva ani în urmă. în speță, ei au arătat că elementul
tiv toriu se dezintegrează cu o viteză constantă de-a lungul timpu-
ormează un șir de alte elemente, stabilizîndu-se în cele din urmă ca
ă de plumb. Aceasta a condus la conceptul de „timp de înjumătățire”.
in 1904 Rutherford a întrevăzut posibilitatea folosirii radioactivității
datarea pămîntului. Din perspectiva percepției larg răspîndite la

începutul secolului XX conform căreia atomii erau indestructibili, acest gen de transmutație a elementelor a reprezentat o erezie pentru mulți oameni de știință. Când Rutherford și Soddy și-au publicat teoria în 1905, ei au stîrnit uimire și, totodată, critici vehemente.

Generalizarea și mai mare care avea să reiasă din studiul radioactivității se referea la însăși structura atomului. Revenind în Anglia în 1907, Rutherford a acceptat conducerea catedrei de fizică de la Universitatea din Manchester, printre studenții săi numărîndu-se Hans Geiger și Ernest Marsden. Într-un experiment realizat sub imperiul unei intuiții de moment, Rutherford și colaboratorii săi au bombardat o folie subțire de aur, înconjurată de ecrane din sulfura de zinc, cu particule alfa emise de radon. Majoritatea particulelor alfa treceau prin folie, după cum era de așteptat. Dar din cînd în cînd cîte o particulă ricoșa și provoca o scînteie vizibilă atunci cînd lovea sulfura de zinc. Rutherford avea să spună mai tîrziu: „Era ca și cum ai trage cu un proiectil de 15 țoi printr-o foiță și proiectilul ar ricoșa și te-ar lovi”.

Rutherford a descoperit astfel că atomul nu era un „tip dur și simpatîc” cum fusese considerat încă de pe vremea lui JOHN DALTON [22]. Atomul era mai degrabă un punct de concentrare a sarcinii electrice „înconjurat de o distribuție sferică uniformă a unei sarcini egale și de semn opus”. Astfel, în vreme ce majoritatea particulelor alfa posedau masa și viteza necesare pentru a trece printre atomii foliei de aur, din cînd în cînd cîte una trecea prin apropierea unui nucleu și era deviată. Rutherford a reușit să calculeze dimensiunea particulei centrale ca fiind de zeci de mii de ori mai mică decît circumferința întregului atom. El și-a anunțat public descoperirea la o întrunire a Societății Literare și Filozofice din Manchester în ziua de 7 martie 1911.

Rutherford a dezvoltat astfel modelul unui atom conceput ca un sistem solar miniatural alcătuit dintr-un nucleu mic dar dens, înconjurat de orbitele unor electroni mult mai mici. În 1914, Rutherford a presupus că nucleul însuși este compus din electroni încărcăți negativ și din „electroni pozitivi” pe care ulterior i-a numit „protoni”. Atomul lui Rutherford (denumit și atomul Rutherford-Bohr) avea defecte importante și a suferit în continuare mari modificări o dată cu apariția mecanicii cuantice. Cu toate acestea, reprezintă un moment de referință în istoria fizicii moderne. El a constituit totodată baza teoretică pentru o corecție necesară a tabelului periodic al elementelor*.

Ultimele mari realizări ale lui Rutherford datează din perioada pri-

* În tabelul periodic, fiecărui element îi sînt asociate două numere. Greutatea atomică reprezintă masa relativă, în timp ce numărul atomic exprimă numărul de protoni din nucleul respectivului element. De exemplu, hafniul are o greutate atomică de 178,49; numărul său atomic raportat la alte elemente este 72. Ordonarea elementelor după numerele atomice preîntîmpină anomaliiile care survin atunci cînd sînt aranjate în ordinea greutății.

război mondial, când a inițiat un ciclu de experimente ce ar fi tuit visul oricărui alchimist. Demonstrase deja că atomii nu sînt zibili și că elementele radioactive se descompun în alte elemente, i se gîdea la posibilitatea transmutației unui tip de atom în altul în țile eliberării uneia sau mai multor particule din nucleul acestuia. !, el a bombardat azotul atmosferic cu particule alfa, ceea ce a con-emisia unor nuclee de hidrogen. Deoarece cîteva dintre experimente sfașurau în timpul primului război mondial, Rutherford și-a cerut față de oficialitățile britanice pentru neparticiparea la efortul general siv, menționînd în scrisoarea sa: „Dacă, după cum am motive să voi reuși dezintegrarea nucleelor atomice, acest lucru va avea o •fantă mai mare decît războiul”. Așa cum s-a constatat ulterior, în acestui experiment s-a produs prima fisiune atomică intenționată. eși a continuat să lucreze și în următorii șaptesprezece ani, Rutherford •ealizase deja ultima sa operă de mare importanță. S-a mutat de la hester la Universitatea Cambridge, succedîndu-i lui J.J. Thomson la jcerea Laboratorului Cavendish în 1919. Rutherford a murit la tombrie 1937 din cauza complicațiilor survenite în urma unei hernii icale. Este înmormîntat la Westminster Abbey.

Ernest Rutherford a fost copleșit cu onoruri în timpul vieții. A primit ui Nobel în 1908 - în mod ciudat, pentru chimie, ceea ce a stîrnit e despre fizicianul care a ajuns chimist în urma unei „transmutații itanee”. A fost înnobilat în 1914, între anii 1925 și 1930 a deținut a de președinte al Societății Regale, iar în 1931 a devenit pair.

șind una dintre marile personalități ale științei, Rutherford a fost tul unei mari adulații. Fire prietenoasă și deschisă, el s-a căsătorit cu Georgina Newton, o femeie inteligentă, cultivată și cu picioarele pe it. A menținut o relație caldă, deși de la mare distanță, cu mama sa, i rămas în Noua Zeelandă. Cînd a fost făcut pair, Rutherford i-a scris:

11 Lord Rutherford; o onoare care ți se cuvine mai mult ție decît Moartea ei în 1935 l-a afectat foarte mult. Rutherford avea vederi ce liberale, fără să fie un om credincios. A fost un excelent autor de științifice, dar biograful său David Wilson a remarcat faptul că „atunci rebuia să scrie despre el însuși devenea insuportabil de plicticos”. O nalitate puternică, după cum scria E.N. da C. Andrade, „el era întot-ia cuprins de un entuziasm molipsitor atunci cînd vorbea despre tatea căreia i se dedicase cu trup și suflet și mereu generos în oașterea meritelor altora”.

TRAIAN VUIA **și mirajul zborului**

1872-1950

Constructor de avioane și motoare, inventatorul român, pionier al aviației mondiale, Traian Vuia s-a născut la 29 august 1872, în comuna Surd'ucul Mic din județul Timiș. După absolvirea liceului la Lugoj, a plecat la Budapesta, unde a urmat o vreme cursurile Școlii Politehnice, apoi s-a transferat la Facultatea de Drept. Și-a luat doctoratul în științe juridice în anul 1910, cu disertația „Militarism și industrialism, regimul de stat și de contract”.

Dar marea lui pasiune a fost tehnica, prima iubire la care s-a și întors imediat după obținerea titlului de doctor. În ziua de 1 iulie 1902, el sosea la Paris, aducând în bagaje proiectul unui original „aeroplan-automobil”, conceput în perioada studenției, și macheta aferentă, realizată pe parcursul ultimelor douăsprezece luni. Deoarece Parisul era considerat pe vremea aceea centrul aeronauticii mondiale, tânărul Vuia spera că acolo își va putea construi și testa inedita mașină de zburat. Entuziast, încrezător în capacitatea sa creatoare, satisfăcut de rezultatele primelor sale experiențe, el a depus la Academia de Științe a Franței un memoriu intitulat „proiect de aeroplan-automobil”, în care își prezenta invenția. Acest memoriu este menționat în darea de seamă nr.7 a ședinței Academiei din 16 februarie 1903. În pofida avizului nefavorabil al acestui înalt for științific, Vuia a obținut brevetul de invenție francez nr. 332106 din 17 august 1903, iar din toamna aceluiași an a început construcția aeroplanului-automobil.

Lucrările s-au încheiat în decembrie 1905, dar, din cauza vremii proaste, marea zi a primei testări reușite a fost cea de 18 martie 1906. O zi memorabilă, rămasă în istoria aeronauticii ca simbol al începutului unei noi ere, în care aparatele mai grele decât aerul puteau decola și zbura prin mijloace proprii de bord.

Aparatul, numit *Vuia I* și poreclit din cauza formei sale *Liliacul*, era un monoplan ușor, cu cadru din țevi de oțel, aripi pliabile de pânză de in impermeabilizată, întinsă pe un schelet metalic, o singură elice, tren de aterizare alcătuit dintr-un cărucior cu patru roți dotate cu pneuri și motor

meționa cu anhidridă carbonică. Nu se mai folosiseră niciodată în construcția de avioane, iar motorul, destinat antrenării elicei de în, era de concepție proprie. El s-a păstrat pînă în zilele noastre, pe primul avion al lui Vuia, expus la Muzeul Aerului din Paris, mul zbor integral mecanic s-a efectuat pe o distanță de circa 12 metri, ălțime de aproape un metru deasupra terenului viran de la Montespui au apărut avioanele *Vuia I bis*, modificat, cu care inventatorul it să se desprindă ceva mai mult de sol, dar fără să depășească lea de 12 m, și *Vuia II*, echipat cu motor *Antoinette* de 25 CP, cu dri dispuși în V, cu care a parcurs în zbor distanța de 70 m. urmat o pauză, impusă genialului român de lipsa mijloacelor finan-i de izbucnirea războiului. El a reușit să-și reia activitatea aeronau-ia în 1918, concepînd și construind, în numai patru ani, două tipuri ile de elicopter, prevăzute cu rotor portant cu ax înclinat spre direcția r - o mare noutate pentru acea vreme -, cîrmă de direcție și stabi-orizantal, pe care le-a testat pe aerodroamele de la Juvissy și s-Moulineaux.

mele lui Traian Vuia mai este legat și de o altă mare invenție, ta în anul 1925: generatorul cu abur cu randament termic ridicat, :at nu numai în Franța, ci și în alte țări, care a fost folosit ulterior strucția centralelor termice.

anii războiului de reîntregire națională, Traian Vuia a militat pentru rșirea statului național unitar român, organizînd, la Paris, Comitetul al al Românilor din Transilvania, iar în timpul celui de-al doilea mondial a participat la mișcarea de rezistență ca președinte al Fron-^ațional Român din Franța al luptătorilor antifasciști.

ziua de 27 mai 1946 a devenit membru de onoare al Academiei ie. S-a stins din viață pe 3 septembrie 1950, în București, lăsîndu-și e înscris pe lista personalităților care au revoluționat societatea

ALBERT EINSTEIN și

știința secolului XX

1879-1955

Opera lui Albert Einstein a jalonat fizica secolului XX. Teoriile relativității (restrînsă și generalizată) elaborate de Einstein oferă o nouă bază pentru înțelegerea legilor fundamentale ale naturii și a conceptelor de spațiu, masă și energie. Teoria restrînsă a relativității, formulată în 1905, s-a dovedit a fi necesară pentru o înțelegere detaliată a interacțiunii dintre particulele atomice și subatomice. Un deceniu mai târziu, teoria generalizată a relativității a făcut posibilă nașterea cosmologiei moderne.

„Influența operei lui Einstein asupra diferitelor domenii ale fizicii este atât de puternică și atât de variată”, scrie Gerald Holton într-o lucrare recentă, „încît un om de știință care ar încerca să o înțeleagă s-ar afla într-o mare dificultate, pentru că nu ar ști de unde să înceapă.” într-adevăr, la fel ca și în cazul lui ISAAC NEWTON [13], teoriile lui Einstein au generat o manipulare de proporții a naturii prin intermediul tehnologiei. Tranzistoarele, microscopul electronic, computerele și celulele fotoelectrice sînt doar cîteva din exemplele ce ilustrează marele progres pe care revoluția einsteiniană l-a determinat în domeniile invențiilor, informațiilor și comunicațiilor.

Albert Einstein s-a născut în orașul german Ulm la 14 martie 1879, părinții săi fiind Hermann Einstein și Pauline Koch Einstein. După un an, familia s-a mutat la Munchen. în copilărie, Einstein era un taciturn, ceea ce i-a făcut pe ceilalți să-l considere mai degrabă un ciudat decît un copil dotat. La Gimnaziul Leopold, pe care l-a frecventat de la vîrsta de zece ani, nu s-a împăcat cu disciplina rigidă tipic germană și n-a manifestat prea mult interes pentru studiul limbilor greacă și latină. De tărîmul științei s-a apropiat prin intermediul matematicii, fiind ajutat în această privință de către unchiul său, inginerul Jakob Einstein. La vîrsta de aproximativ doisprezece ani, Einstein a învățat singur geometrie și, parcă pentru a exemplifica un vis adolescentin menit a se adeveri, a luat hotărîrea ca într-o bună zi să spulbere toate enigmele lumii.

T
udiile secundare ale lui Einstein s-au dovedit la fel de problematice n fuseseră cele primare, în 1894 familia Einstein s-a mutat în Italia, ano, acolo unde tatăl său s-a restabilit după un eșec în afaceri. Lăsat ichen ca să-și termine școala, Albert a părăsit gimnaziul fără diplomă a se alătura familiei. La șaptesprezece ani a fost admis la Institutul mic Elvețian, la un an după ce căzuse la primul examen de admi- \ici și-a dat seama că nu matematica, ci fizica va fi domeniul său ru, astfel că a studiat operele lui HERMANN VON HELMHOLTZ

j
JAMES CLERK MAXWELL [35], precum și lucrările altor oameni

j
nță. Dar Einstein nu era un student ideal, simțindu-se constrâns în

!
e rigide ale școlii. Acest lucru l-a făcut să scrie mai târziu că „numai un miracol, metodele moderne de educație n-au înăbușit complet l sacru al curiozității și al cercetării”. A obținut diploma de ab- în 1900.

cepînd cu anul 1902, Einstein a ocupat un post de funcționar mărunț ml Elvețian pentru Brevete, ceea ce a justificat presupunerea potrivit activitatea sa de aici — constînd în analiza și clarificarea utilizărilor tot soiul de dispozitive - i-a stimulat preocupările referitoare la și timp. Fără doar și poate, a reprezentat o perioadă importantă în instein, în ciuda izolării sale față de comunitatea științifică, a urmărit nție progresele înregistrate în domeniul fizicii contemporane.

1905 — cunoscut și ca *annits mirabilis* pentru Einstein — el a publi- i articole de o importanță crucială în *Annalen der Physik*, voi. XVII, niul său a început să „lumineze cu o neîntrecută strălucire”, după cria Emilio Segre. Fiecare dintre cele trei articole aborda cîte un t diferit:

Intr-un articol despre „mișcarea browniană”, Einstein a demonstrat scările haotice ale unor particule aflate în suspensie într-un lichid uie o funcție măsurabilă și predictibilă a cineticii moleculare. Aceasta

ț
it drept dovadă virtuală a existenței moleculelor, care încă nu era ață în unele cercuri, iar experimentele efectuate cîtiva ani mai târziu nfirmat calculele lui Einstein.

In prima sa contribuție la teoria cuantică, Einstein a arătat că un natural fundamental este implicat în remarcabila ecuație matemati- i care, cu cîtiva ani în urmă, se rezolvase problema „radiației cor- negru”. Astfel, Einstein susținea că se poate demonstra faptul că a însăși este un flux de particule de energie calculabilă folosind un cunoscut sub numele de „constanta lui Planck” (termenul de *foton* particulele de lumină a fost inventat mai târziu). Confirmarea ex- entală s-a produs în decurs de un deceniu pentru lumina vizibilă și acest articol Einstein a primit Premiul Nobel în 1921.

Amîndouă articolele, și mai ales al doilea, erau revoluționare, dar iul dintre ele nu-l egala pe al treilea, „Despre electrodinamica cor-

i
Jy

purilor în mișcare", care a reprezentat prima expresie a ceea ce ulterior avea să constituie teoria restrînsă a relativității einsteiniene.

Teoria restrînsă a relativității are ca obiect mecanica fizică, dar, în anumite privințe, se află în contradicție profundă cu concepțiile noastre obișnuite despre timp și spațiu. Pe scurt, Einstein postulează, cu privire la mișcarea în spațiu, că viteza luminii poate fi considerată ca avînd valoare constantă în *toate* sistemele de referință - *independent* de sursa de lumină sau de detectorul acesteia. Cu alte cuvinte, viteza luminii, care fusese calculată în prealabil, nu se modifică în funcție de viteza observatorului. Dar dacă așa stau lucrurile, înseamnă că niciodată doi observatori care se deplasează cu viteze diferite nu vor fi de acord cu privire la situarea în timp a unui anumit eveniment. În concluzie, dacă viteza luminii este constantă, timpul și spațiul devin un sistem de referință unitar.

Teoria relativității restrînse a provocat o revoluție pentru că a generat o situație în care bunul-simț și noțiunile filozofice s-au subordonat unui concept științific nou - și încă unul care putea fi demonstrat. Mai greu de înțeles însă apare motivul pentru care această teorie a fost acceptată atît de ușor de către fizicieni.

Cînd Einstein a propus-o, relativitatea restrînsă a avut un puternic impact asupra problemelor serioase care împiedicau progresul în domeniul electrodinamicii. Cu o generație în urmă, James Clerk Maxwell elaborase ecuațiile care sugerau că undele electromagnetice se deplasau prin spațiu cu viteza luminii. Pentru a explica mecanica propagării undelor prin spațiu cu o anumită viteză a fost postulată existența unui *eter* invizibil. Numai că eterul nu fusese niciodată detectat, în pofida eforturilor depuse, așa încît o teorie foarte importantă din fizică rămînea inadmisibil de incompletă. Renunțarea la conceptul de eter a reprezentat o importantă simplificare adusă de teoria relativității restrînse. Mai mult, ea explica anumite rezultate experimentale, cum ar fi creșterea masei obiectelor care se deplasează cu viteze mari, care fusese deja prefigurată de către fizicianul olandez Hendrik Lorentz.

Un alt motiv care justifică în mai mare măsură succesul teoriei relativității a fost apariția teoriei cuantice în 1900. Deoarece legile fizicii newtoniene nu mai erau aplicabile, teoria relativității restrînse avea să fie în cele din urmă aplicată în prezicerea anumitor efecte la nivel subatomic. MAX PLANCK [50], unul dintre întemeietorii teoriei cuantice, a înțeles imediat semnificația relativității restrînse - pe care a comparat-o cu revoluția coperniciană -, așa cum s-a întîmplat și cu NIELS BOHR [66]. După cum susținea Einstein, relativitatea explica faptul că „masa unui corp este o măsură a conținutului său energetic”; în scurt timp, el a publicat un material mai cuprinzător în care și-a prezentat celebra ecuație: $E = mc^2$ - o masă m poate fi exprimată ca o cantitate de energie E dacă este multiplicată cu viteza luminii, c , ridicată la pătrat.

1909, într-un moment în care devenise cunoscut în lumea fizicienilor vestea despre articolele sale din 1905 se răspândise peste tot, în a părăsit postul de la Biroul Elvețian de Brevete pentru a se începe o nouă carieră universitară. A plecat la Universitatea din Zürich, apoi pentru scurtă vreme, în 1911, la Universitatea din Praga, unde nu s-a împăcat cu atitudinea antisemită a Austriei. Un an mai târziu a revenit la catedra din Zürich. După ce a fost numit într-un post special la Academia Prusacă de Științe, având asigurat totodată și un altul la Universitatea din Berlin, Einstein a avut posibilitatea să-și dedice o mare parte timp cercetării.

Teoria relativității generalizate are ca obiect noțiunea de gravitație și include anumite aspecte ale fizicii newtoniene. Teoria a fost elaborată de Einstein între anii 1907 și 1916, când a văzut lumina tiparului. Aceasta înțelegătoare, practic, o extindere a relativității restrânse la sistemele cu mișcare uniformă, așa cum sînt corpurile din spațiul cosmic. Din teoria relativității generalizate a rezultat toată cosmologia secolului XX - de la explicarea rotației spre roșu care demonstrează expansiunea universului, pînă la existența găurilor negre.

În înțelegerea relativității generalizate trebuie început cu *principiul echivalenței* stabilit de Einstein. Așa cum remarcase Galileo Galilei, obiectele cad pe pămînt cu o accelerație constantă, care nu depinde de masa lor. Din această perspectivă, obiectele aflate în cădere liberă (independent de dimensiunile lor) sînt „lipsite de greutate”; greutatea lor nu are nici un fel de reacție la gravitație, într-adevăr, astronauții aflați în cădere liberă pe suprafața terestră „cad” permanent către pămînt și se simt imponderabili. Dacă nava lor spațială ar părăsi orbita, ei ar începe să-și simtă greutatea o dată cu modificările de accelerație. De acest lucru este responsabilă accelerația, nu gravitația. Einstein a sugerat că nu se poate face o distincție între forța gravitațională și forța „inerțială” a unui sistem aflat în mișcare accelerată.

O consecință importantă a acestui principiu o constituie faptul că gravitația nu mai este doar forța din natură datorită căreia toate obiectele sunt atrase unele de altele. Ea reprezintă mai degrabă o „curbure” a spațiului și timpului determinată de masa fizică. Existența masei demonstrează că trebuie să fie „curbat” - neeuclidian ca formă și măsurabil, dată viteza luminii.

Deși, pentru lumea obișnuită, relativitatea generalizată și legile clasice ale fizicii conduc practic la aceleași rezultate, teoria lui Einstein nu numai că descrie orbitele eliptice ale planetelor, dar în plus corectează anumite prevederi newtoniene, cum ar fi orbita planetei Mercur în jurul Soarelui. Observațiile astronomice au confirmat teoria relativității generalizate încă din 1911. Einstein prezisese că lumina este deflexată de gravitație, ceea ce a fost demonstrat în timpul eclipsei de soare din 1919, ceea ce a provenit de la o stea care trece pe lângă un corp ceresc de mari dimensiuni.

dimensiuni, cum ar fi Soarele, va fi curbată de marea masă a acestuia din urmă. Mai mult decât atât, el și-a dat seama că amploarea curburii poate fi calculată. Astfel, steaua ar avea o poziție reală și, văzută de pe Pământ, o poziție aparentă ce poate fi pusă pe seama deformării spațiului de către \bullet , masa solară. Fizica clasică, pentru care spațiul este „drept”, dă o valoare diferită pentru curbura luminii, și anume jumătate din valoarea dată de relativitatea generalizată.

O eclipsă solară ar fi permis observarea stelelor și compararea valorilor newtoniene și einsteiniene. Mai multe încercări nereușite au fost făcute înainte de 1919, când, la îndemnul astronomului ARTHUR EDDINGTON [65], s-au organizat două expediții: una în Brazilia, cealaltă în insula Principe din largul coastelor Africii Centrale și de Vest. Rezultatele s-au dovedit concludente: când au fost analizate fotografiile, s-a constatat că poziția stelelor era în consonanță cu teoria relativității generalizate. Einstein a devenit, practic peste noapte, o mare celebritate. În ziua de 7 noiembrie 1919, ziarul londonez *Times* anunța: „O revoluție științifică/ O nouă teorie a universului/Ideile newtoniene puse la zid”. Două zile mai târziu, *The New York Times* își publica propriul articol pe această temă.

Rezultatele activității ulterioare a lui Einstein, pornit în căutarea unei teorii unificate a câmpului care să reunească teoria gravitațională cu electromagnetismul, au fost neconcludente. El și-a păstrat speranța într-o deplină înțelegere a unei realități supreme, în pofida limitărilor impuse de teoria cuantică la nașterea căreia contribuise prin articolul său din 1905 despre efectul fotoelectric (la fel ca și prin alte lucrări). S-a angajat într-o îndelungată controversă cu Niels Bohr pe tema implicațiilor filozofice ale teoriei cuantice, scriind, printre altele, „Continuu să cred în posibilitatea unui model al realității, și anume a unei teorii care să reprezinte lucrurile propriu-zise nu doar probabilitatea existenței lor”. Începând cu 1928, o dată cu deplina înflorire a fizicii cuantice, supremația lui Einstein în fizică a încetat.

În 1933, cărțile lui Einstein s-au numărat printre volumele arse de naziști la Berlin, iar averea i-a fost confiscată. Einstein, care predă deja ca profesor în Statele Unite ale Americii, nu s-a mai întors niciodată în Germania. A primit un post pe viață la Institutul pentru Studii Avansate de la Universitatea Princeton. Ascensiunea hitlerismului l-a determinat să renunțe întrucâtva la convingerile sale pacifiste, iar în 1939 a semnat, fără tragere de inimă, o scrisoare către Franklin Roosevelt în care se recomandă construirea unei bombe atomice. Totuși, nu a participat efectiv la realizarea acesteia, fiind privit cu rezerve din pricina simpatiilor sale de stînga. După război, Einstein a fost unul dintre susținătorii dezarmării nucleare. El s-a opus audierilor din Congresul american din anii '50 avînd ca obiect așa-numitele „activități anti-americane”. În 1952 a respins propunerea de a deveni președinte al Israelului.

ariera ulterioară a lui Einstein a purtat pecetea imensului său pres-
Deși nu se remarcă prin aptitudini oratorice, antologiile sale de texte
„World as I See It” („Lumea așa cum o văd eu”), publicată în 1934, și
„My Later Years” („Ultimii mei ani”), apărută în 1950, au fost reedi-
e mai multe ori. Aceste culegeri conțin articole despre o mare diver-
de subiecte, printre care natura științei, socialismul, relațiile dintre
negri, sionismul și decăderea morală. Asemenea lui Freud, cu care
)onda, Einstein avea opinii politice și sociale ce reflectau înțelepciunea
ismului secolului al XIX-lea. Deși se citează adesea remarcă lui
în cu privire la statistica cuantică, „Dumnezeu nu joacă zaruri”, în
ie de religie el a fost un agnostic. Chestionat în legătură cu credința
Dumnezeu, savantul a răspuns: „N-ar trebui să întrebați asta pe unul
cu o uimire crescândă, încercă să exploreze și să înțeleagă ordinea
în mod autoritar universului”. Personalitatea lui Einstein este greu de
caracterizat, mai ales în ultimii vieții sale, când a trăit în cea mai
mare parte singur. Nu obișnuia să exprime sentimentele față de ceilalți
oameni, deși s-a dovedit capabil să manifeste devotamentul față de
omenire. Pe când se afla în culmea vieții a trecut printr-un divorț dificil
de prima sa soție, Mileva Mărie. A lăsat ea doi copii, dintre care unul
a devenit un distins profesor de fizică mecanică, iar celălalt a fost
schizofrenic. Un al treilea copil, născut înainte de căsătoria lor, a fost
încredințat spre adopție altei familii, divorț, Einstein s-a căsătorit cu
verșoara sa primară Elsa Lowenthal, -a stins din viață în 1936.

La 11 aprilie 1955, Albert Einstein a semnat un manifest pacifist,
clear, care a fost pus în circulație de către filozoful Bertrand Rus-
^îteva zile mai târziu a suferit o ruptură de anevrism aortic, dar nu
a murit imediat. A refuzat operația, spunând: „Vreau să plec atunci când
eu. Prelungirea artificială a vieții mi se pare o chestiune de prost
Albert Einstein s-a stins din viață liniștit la Princeton, New Jersey,
la data de 18 aprilie 1955.

MAX VON LAUE

și cristalografia în raze X

1879-1960

Circulă o poveste potrivit căreia Max von Laue s-ar fi dus într-o zi a anului 1912 să-l viziteze pe colegul său Arnold Sommerfeld și l-a surprins discutând cu P.P. Ewald despre natura unor experimente pe care acesta din urmă le efectua pe niște molecule. Laue a fost surprins să afle că structura cristalelor, datorită aranjamentului atomilor, seamănă foarte mult cu o latice tridimensională. Aflând acest lucru, el a efectuat un experiment epocal și a elaborat teoria difracției razelor X. I s-a decernat imediat Premiul Nobel.

Difracția razelor X a deschis calea spre structura atomică a moleculelor, devenind un instrument esențial în fizica secolului XX. Ea stă la baza științei cristalografiei în raze X, care rivalizează cu microscopia și spectroscopia în evidențierea structurii diverselor substanțe, în plus, descoperirea lui a demonstrat că razele X aparțin spectrului electromagnetic. Pentru ALBERT EINSTEIN [59], descoperirea lui Laue este „una dintre cele mai frumoase din fizică”.

Născut pe 9 octombrie 1879 la Pfaffendorf, în apropiere de Koblenz, în Germania, Max Theodor Felix von Laue a fost fiul lui Julius Laue, care lucra în armată, și al Minnei Zerrenner. (Familia a fost ridicată la rang nobiliar ereditar în 1912 și de aceea numele de familie a devenit von Laue.) În copilărie, părinții lui se mutau adesea, având în vedere natura muncii tatălui său. Remarcându-se ca un copil serios, Max a manifestat de timpuriu interes față de fizică, drept care vizita adesea expozițiile de la Urania, una din societățile științifice din Berlin. Instruirea lui la nivelul secundar s-a desfășurat în principal la Gimnaziul Protestant din Strasbourg, pe care l-a absolvit în 1898. Inițial, a urmat cursurile Universității din Strasbourg timp de un an, studiind fizica, chimia și matematica. Apoi a frecventat universitățile din Göttingen, München și Berlin, unde l-a avut ca îndrumător pe MAX PLANCK [50] și unde și-a luat doctoratul *magna cum laude* în 1903, susținând o disertație în optică, pe tema interacțiunii undelor luminoase.

1905, Laue s-a întors la Institutul pentru Fizică Teoretică din Berlin și a devenit asistentul lui Max Planck. Laue a fost unul dintre fizicienii tineri care au înțeles marea importanță a articolului lui Einstein din 1905 pe tema relativității restrânse, începând să o aplice încă. Mai mult, el a furnizat câteva dintre primele verificări experimentale ale relativității, cu ajutorul opticii, încă din 1907. Datorită lui, relativității a fost acceptată pe scară tot mai largă, în 1911, Laue a avut o amplă lucrare pe o temă încă foarte controversată: *Das Relativitätsprinzip*. Între timp, în 1909, el a început să predea optica și termica la Universitatea din München, unde s-a împrietenit cu Arnold E. Rutherford. Mă descoperirea razelor X în 1895, s-au efectuat numeroase experi-

și s-au formulat multe teorii menite să elucideze natura acestora, imentele lui Charles Barkla sugerau cu mare probabilitate faptul că X aparțin spectrului electromagnetic, dar au o lungime de undă mai mică decât cea a luminii; totuși, acest lucru nu se dovedise, în Sommerfeld a aproximat o valoare numerică pentru această lungime de undă, ceea ce l-a condus pe Laue la ipoteza că, dacă undele care formează razele X au, în fapt, o lungime de undă mult mai mică decât cea a luminii, atunci ele ar trebui să fie puse în evidență de un fel de rețea de cristale. Atunci i-a venit ideea că cristalele ar putea avea structura de cristalină.

Încercând, Laue și-a sfătuit colegii să efectueze experimente în care razele de raze X să fie trimise prin sisteme de colimație către un cristal de zinc. În spatele cristalului se afla o placă fotografică. Rezultatul a fost un frumos model simetric, în seara aceleiași zile de 21 aprilie îndreptându-se spre casă, Laue a intuit uriașele posibilități de calcul ale măsurării structurilor cristalelor, în principiu, asemenea modele, dar fiecare cu individualitatea sa, se pot produce într-o mulțime de structuri moleculare din natură. Difracția razelor X nu numai că a demonstrat existența structurii atomilor, dar a furnizat și un mijloc de măsurare a lungimii de undă a razelor X. Importanța studiului lui Laue a fost recunoscută aproape imediat - în

1912, creat senzație -, ulterior acesta fiind adoptat și aprofundat de alții, în special de Lawrence Bragg și tatăl său, William Henry Bragg, care aveau să devină cunoscuți pentru munca lor în cristalografie, știința examinării structurilor cristalelor și a proprietăților lor. În plus, Maurice de Broglie a inventat spectroscopia în raze X, care Henry Mosely a folosit-o imediat pentru a revizui sistemul periodic al elementelor. Laue a primit Premiul Nobel în 1914; cei doi au murit un an mai târziu. Mosely a murit în sângeroasa bătălie de la Gallipoli în timpul primului război mondial.

În 1919, după ce a predat timp de câțiva ani la Zurich și Würzburg, Laue s-a întors să lucreze cu un Max Planck tot mai îmbătrânit la Univer-

sitatea din Berlin. Deși lucrările ulterioare în domeniul supraconductibilității ale lui Laue au fost încununate de succes, el a rămas în multe privințe legat de fizica clasică și nu a contribuit prea mult la fondarea teoriei cuantice.

Laue este cea mai admirabilă dintre personalitățile care au traversat nefasta perioadă a științei germane din perioada nazistă, împreună cu doar doi alți colegi din Academia de Științe a Prusiei, el a protestat vehement atunci când Albert Einstein a fost obligat să demisioneze în 1933 de la Institutul Kaiser Wilhelm. Laue a ridiculizat pretenția naziștilor de a cataloga teoria relativității drept „o înșelătorie mondială a jidanilor” și a comparat această retorică cu sancționarea lui GALILEO GALILEI [7] de către Biserică în secolul al XVII-lea. De asemenea, a atacat poziția antisemită a lui Johannes Stark, alt laureat al Premiului Nobel, încercând, fără prea mare succes, să salveze fizica germană de dezastruosul exod de creiere. A luat o atitudine fățișă împotriva regimului nazist, dar a rămas în țară și s-a retras din activitatea pedagogică în timpul celui de-al doilea război mondial. Deși nu s-a implicat în proiectul bombei cu uraniu comandate de Adolf Hitler, cum a procedat mai târziu și mult mai supusul WERNER HEISENBERG [75], totuși Aliații l-au internat în Anglia la sfârșitul războiului.

În ultima fază a carierei sale, Laue a sprijinit reconstruirea științei germane și în 1950 a fost numit director al Institutului de Chimie Fizică Fritz Haber, post pe care l-a deținut până în 1959. Laue s-a căsătorit în 1910 cu Magdalene Degen. Cuplul a avut doi copii. Laue era un senzațional cercetător, un mare amator de drumeții prin munți și de navigație cu pânze și, ca și JOHN VON NEUMANN [79], avea mania vitezei. Pe 8 aprilie 1960, Laue a fost rănit într-o coliziune cu o motocicletă. Moartea lui, survenită pe 23 aprilie 1960, i-a îndurerat pe oamenii de știință din Germania, ca și din întreaga lume.

ALFRED WEGENER

și deriva continentelor

1880-1930

În perioada în care geologia începea să dobândească statut de știință, una din supozițiile ei de bază o constituia imuabilitatea tuturor continentelor și a mării. Geologii ofereau explicații chimice invocând existența unor trăsături comune, cum ar fi lanțurile de munți sau straturile de rocă; potrivit unei larg răspândite, acestea erau rezultatul contracției Pământului de la a inițială, de lavă topită. Diverse punți terestre, cum ar fi Beringia, icau pe acea vreme asemănările dintre resturile fosile dintre America de d și Asia. Dar la începutul secolului XX Alfred Lothar Wegener a lansat numita teorie a „derivei continentelor”, sugerînd că masele de uscat au unite într-un trecut îndepărtat. Respinsă categoric la început, ridiculizată eori descrisă ca „un basm” și „visul unui mare poet”, teoria a acumulat dovezi în anii '60, care i-au subliniat caracterul plauzibil. Te. ttonica lor, succesoarea supozițiilor lui Wegener, este astăzi principala teorie explică geneza, structura și dinamica continentelor Pământului. Născut la 1 noiembrie 1880 la Berlin, Alfred Lothar Wegener a fost unui pastor, Richard Wegener, și al Annei Schwarz Wegener. A urmat urile Universității din Berlin, unde a studiat matematica și științele rîie, fiind interesat îndeosebi de astronomie. Și-a luat doctoratul *magna laude* în 1904, cu o disertație pentru care a recalculat vechile Tabele nsine din astronomia ptolemeică.

bariera lui Wegener a îmbinat de la început interesul academic cu orarea și spiritul de aventură, în loc să facă o carieră de astronom, a at pentru Observatorul Aeronautic din Lindenberg, participînd la cerri atmosferice împreună cu fratele său, Kurt, lansînd baloane și zmeie ;orologice. Călătoria cu balonul a fraților Wegener din 1906, cînd au at 52^de ore fără întrerupere, s-a soldat cu doborîrea vechiului record dial. În același an, Wegener a efectuat prima din cele patru expediții ale în Groenlanda, întors în Germania, a fost invitat la Universitatea burg, unde a predat meteorologia și astronomia pînă în 1919. După ui război mondial, el a devenit profesor la Universitatea din Hamburg,

a condus Observatorul Marin German și a întreprins alte câteva expediții în Groenlanda. Meteorologia a devenit obiectul principal al activității lui științifice, el fiind recunoscut drept o autoritate în domeniu; la vârsta de 30 de ani a mai scris un manual, *Termodinamica atmosferei*.

Deși nu este pe de-a întregul clar cum a ajuns la această idee, el a plănuț să examineze ipoteza derivei continentelor încă din 1910. Wegener avea să-i scrie logodnicei sale: „Oare nu se potrivește perfect coasta Americii de Sud cu cea a Africii de Vest, de parcă ar fi fost unite cîndva? Congruența continentelor a fost remarcată și de Francis Bacon încă din secolul al XVII-lea, el și alți oameni de știință punînd sub semnul întrebării ideea de stabilitate a continentelor. Dar pe măsură ce se dezvoltă geologia, la începutul secolului al XIX-lea, ipoteza modificărilor graduale a devenit dominantă. Wegener a fost primul care a creat o ipoteză alternativă sub forma unei teorii bine încheiate, susținută de dovezi geologice.

Prezentînd teoria derivei continentelor la o conferință desfășurată în 1912, el a scris după aceea și o carte: *Originea continentelor și a oceanelor*, publicată prima oară în 1915. În urmă cu circa 200 de milioane de ani, afirma Wegener, Pămîntul avea un singur continent, sau protocontinent, pe care el l-a numit Pangeea, de la grecescul „tot pămîntul”. Pe parcursul ultimei ere a reptilelor, Cretacicul, acum cam 100 de milioane de ani, această masă s-a rupt, America separîndu-se de Eurasia și de Africa, creînd astfel Oceanul Atlantic. La rîndul său, India s-a desprins de Africa și apoi s-a ciocnit de Asia.

Deși păreau niște speculații, aceste idei se bazau pe dovezi geologice, ca și pe fosilele descoperite. Wegener a invocat drept argumente nu numai potrivirea conturilor continentelor, ci și similitudinile în privința plantelor și animalelor fosile descoperite în America și Africa, în timpul unor asemenea mișcări este foarte plauzibilă crearea lanțurilor muntoase, ceea ce ar putea explica de ce apar ele mai frecvent la marginile continentelor. Depozitele de cărbune și de alte minerale din Europa și din America de Nord sugerează același lucru. Mai mult, Wegener a arătat că ipoteza mai veche a unei „punți terestre” între continente nu este susținută de dovezi. Conștient de faptul că teoria avansată de el va trebui modificată, Wegener avea să scrie: „încă nu s-a născut un Newton pentru teoria derivei continentelor”.

Deriva continentelor a devenit o teorie foarte controversată și a fost mult discutată în anii de după primul război mondial. Dezbaterile au durat pînă în 1928, cînd la un colocviu al geologilor majoritatea s-au declarat împotriva teoriei. Acest punct de vedere a rămas cel dominant pînă după al doilea război mondial, în sălile de clasă, teoria era adesea ridiculizată. Potrivit relatării Ursulei Marvin, unul din profesorii de la Harvard le spunea cu haz studenților că „s-au descoperit două jumătăți de pelecipod”, una în Newfoundland (Canada n.t.) și alta în Irlanda. George Gaylord Simpson a fost unul dintre cei mai cunoscuți și mai vehemenți oponenți ai teoriei lui Wegener.

Trebuie menționat totuși faptul că Wegener a avut și susținători iluștri,

e care britanicul Arthur Holmes, o autoritate în domeniu. Geologul african Alexander du Toit credea că deriva continentelor a stîrnit o ție atît de înverșunată pentru că, istoric vorbind, geologia era o știință rvatoare. E de-ajuns să amintim faptul că, deși geologul CHARLES ,L [25] l-a inspirat pe prietenul său CHARLES DARWIN [27], el s-a dovedit incapabil să îmbrățișeze teoria asupra originii omului, și eea afirmația lui du Toit pare plauzibilă, în plus, lansarea unei aseme-:orii, potrivit căreia toate continentele sînt fragmente rupte dintr-un

inițial, în preajma primului război mondial sugera mai mult decît o ă ironie; după toate probabilitățile, climatul istoric a determinat rțirea definitivă a continentelor.

eorie derivatele continentelor avea să fie reconsiderată după al doilea război ial. Explorarea fundurilor oceanice cu ajutorul senarului a permis desco- a lanțurilor muntoase din mijlocul oceanelor. Devenea tot mai clar că : porțiuni ale crustei terestre se pot mișca unitar. Cam în același timp s-a Itat și domeniul paleomagnetismului - studiul magnetismului rocilor, iot fi datate în funcție de momentul răcirii din starea de topire -, iar aici iile sugerează că într-adevăr continentele au fost unite cîndva. Bazîndu-se i explorări, teoria modernă a „fundului mării în mișcare”, ca și desco- a „zonelor de subducție” au condus la ideea potrivit căreia plăcile crus- mantale se mișcă interdependent pe suprafața Pămîntului. În prezent, lica plăcilor admite existența a șase plăci importante, pe lîngă altele mai Teoria stabilității a fost de mult abandonată.

/egener, descris de unii ca un COPERNICUS [4] mai mic, se bucură i binemeritat prestigiu pentru faptul că a recunoscut complexitatea emei și pentru „viziunea lui globală”. Mott T. Greene scria: „Deo- 'ă astronom, geolog, paleontolog, meteorolog, oceanograf și ician, Wegener a fost unul dintre primii oameni de știință care au at global *științele Pămîntului*; el a întrevăzut nu numai problema mentală care trebuie rezolvată, ci și cantitatea de informații necesar cumulate pentru a o soluționa”.

egener nu a mai trăit să-și vadă confirmată teoria, în 1930, el a lat o a treia expediție în Groenlanda pentru a culege informații ;ice și climatologice. Wegener a înțeles încă din luna mai că misiuni nu poate fi îndeplinită, iar în septembrie a făcut o foarte pericu- călătorie de la Stațiunea de Vest ca să aducă provizii la avanpostul „Ghețarul Central”. Pe 1 noiembrie, de ziua lui de naștere, Wegener :put călătoria de întoarcere cu sania trasă de cîini, dar nici el și nici asul lui n-au mai ajuns la destinație. Cadavrul lui a fost găsit abia în nai a anului următor, în sacul lui de dormit, cu chipul perfect senin, ner nu a murit de frig, ci, după toate probabilitățile, de un atac de ;a urmare a epuizării. A fost îngropat în locul unde și-a găsit sfîrșitul, lîntul lui fiind marcat de o cruce înaltă de 5,5 metri.

fost de mult acoperită de gheață și zăpadă...

GEORGE (GOGU)
CONSTANTINESCU și
sonicitatea
1881-1965

Gogu Constantinescu este una dintre cele mai ilustre personalități pe care le-a dat România. Fiu al unui profesor de matematică și al unei pianiste, el s-a născut la Craiova în ziua de 4 octombrie 1881 și a manifestat încă de mic remarcabile calități tehnice.

Este uimitoare performanța unui elev de școală elementară de a inventa în joacă un fel de telegraf între odăile casei părintești, precum și o mașină de calculat pentru surioara sa Măria, certată cu aritmetica. Dar la început a visat să devină compozitor, motiv pentru care a luat lecții de pian, materializate ulterior în elaborarea unei „Teorii matematice a acordurilor muzicale”, care a fost prezentată la Academia Română în anul 1919.

Aceasta a reprezentat, însă, numai o preocupare colaterală, o manifestare secundară a neobositului său spirit inventiv, în anul 1904, după absolvirea Școlii Naționale de Poduri și Șosele din București, Gogu Constantinescu a fost angajat de inginerul Elie Radu în serviciul său tehnic, împreună cu alți ingineri și arhitecți talentați, ca Tiberiu Eremia, Gheorghe Dima, Constantin Grigorescu, Ștefan Mirea etc. Acestea erau câteva dintre cele mai valoroase elemente ale școlii de învățământ superior la care Elie Radu funcționa ca profesor de edilitate și procedee generale de construcții, animat de dorința de a le insufla elevilor săi curajul să proiecteze fundații și poduri din beton armat.

Deși foarte tânăr pe-atunci, Gogu Constantinescu intuia că betonul armat, folosit pentru prima dată de Morier în 1868, dar încă neimpus pe plan internațional, își va găsi ample utilizări în construcții. Spirit analitic cu o înaltă pregătire matematică, el și-a dat seama de caracterul empiric al metodelor de calcul aplicate în străinătate la acea dată și s-a gândit să le fundamenteze științific. Astfel, a elaborat o întreagă teorie a betonului armat și o metodă originală de calcul a bolților încastrate. Rezultatele cercetărilor lui au fost publicate încă din anul 1904 în *Buletinul Societății*

hnice, într-un important articol intitulat „Studiu asupra betonului care avea să fie urmat de o serie întreagă de alte articole apărute anii 1908 și 1910 în *Revista Petrolului*, sub titlul „Calculul rezervor, podurilor drepte, al bolților și cupolelor”, colaborare cu tinerii săi colegi de la Societatea Beton și Fier, înființată în 1907 de el și de inginerii Tiberiu Eremia și Gheorghe Dima, el s-a ocupat de proiectarea și executarea unor poduri de beton armat cu deschideri mari (40-60 m), la Adjud, Răcățoiu, Roman, Dolhasca, Lainici etc. În domeniul construcțiilor civile, a manifestat interes și față de domeniul construcțiilor civile, dintre cele mai mari realizări ale sale fiind Palatul Camerei deputaților din Iași, Mitropolia din București, opera a arhitectului Ernest Dosi, palatul Bursei, actuala Bibliotecă Națională a României, finalizată în 1912 după proiectul arhitectului Ștefan Burcuș. Calculul rezistenței ale clădirilor și podurilor lui s-au dovedit corecte, însă metoda originală de calcul pe care a aplicat-o, pornind de la relația de variație diferențială a deformației în raport cu distanța urilor, care presupune calcularea unor funcții hiperbolice extrem de complicate, a fost privită cu reticență de colegii săi. Pe vremea aceea, în țară nu era reglementat oficial modul de calcul al betonului armat, iar inginerii aplicau metoda unuia sau altuia dintre autorii care se ocupau de această problemă și care, după părerea sa, prezenta mai multe avantaje. În schimb, Gogu Constantinescu s-a bucurat de recunoaștere imediată după ce s-a stabilit în Anglia. Acolo a pus bazele unei științe, sonicitatea, care este o ramură a mecanicii mediilor elastice solide (solide, lichide sau gazoase) ce se ocupă cu studiul transmiterii ei prin vibrații sau prin unde elastice longitudinale, este unanim acceptat faptul că noua știință a luat naștere în 1916, o dată cu tipărirea lucrării *Theory of Sonics. A Treatise on Transmission of by Vibrations* („Teoria Sonicității. Un tratat asupra transmiterii prin vibrații”), apărută în Anglia, după șase ani de muncă febrilă, a deosebit de mare geniu tehnic. Aplicabilitatea ei practică a fost demonstrată, or, când nonconformistul inventator a uimit comunitatea științifică internațională prezentând la Paris, în 1925, prima locomotivă acționată de convertizor sonic, apoi, în 1926, primul automobil sonic, la care convertizorul înlocuia cutia de viteze, ambreiajul și diferențialul, acest domeniu, inginerului Gogu Constantinescu i s-au brevetat 120 de invenții. Șirul mașinilor și dispozitivelor sonice proiectate și realizate de el pare a fi interminabil: generatoare, motoare, transformator-pompe, ciocane, perforatoare, convertizoare electroacustice și sonice, instalații pentru turnătorie, pentru prospecțiuni, locație, prepararea medicamentelor, precum și pentru folosirea curentului sonic în medicină. Tot el a inventat injectoarele Diesel, la care ridicarea acului injectorului este

comandată de un tren de unde sonice generate în combustibilul ce urmează să fie injectat. De asemenea, nu trebuie omis nici convertorul de cuplu, un dispozitiv stereomagnetic care realizează adaptarea cuplului constant al motoarelor de antrenare la cuplul variabil al sistemului antrenat, care a fost folosit la locomotivele și motoarele Malaxa și care, ulterior, a servit drept model pentru realizarea cuplei hidromatice.

Este aproape incredibil câte a putut face într-o viață un om cu preocupări atât de diferite, care a dispărut dintre noi în ziua de 12 decembrie 1965, la vârsta de optzeci și patru de ani. Gogu Constantinescu a revoluționat știința și tehnica universală. El a fost imortalizat alături de Einstein, Edison, Marie Curie, Marconi, Graham Bell etc., într-o fotografie celebră publicată de revista londoneză *The Graphic*, în ziua de 16 ianuarie 1926, care nu a făcut decît să-i confirme recunoașterea internațională, în țară, Institutul Politehnic București i-a conferit în 1961 titlul de *Doctor honoris causa*, apoi, pe 3 februarie 1965, a devenit membru titular al Academiei Române.

ALEXANDER FLEMING

și penicilina

1881-1955

imul antibiotic eficient, penicilina, a salvat milioane de vieți omenești din momentul descoperirii ei, în perioada celui de-al doilea război mondial. Ea a fost esențială nu numai pentru că a redus riscul de infecție la rănilor și în chirurgie, dar a și micșorat spectaculos mortalitatea cauzată de boli necruțătoare, cum ar fi pneumonia. Armă puternică împotriva sifilisului, penicilina a reprezentat una dintre cele două descoperiri medicale recente (cealaltă fiind apariția pilulei contraceptive) care au făcut profunde schimbări sociale. Folosirea exagerată sau incorectă a antibioticului în agricultură și în medicină, ca și apariția unor tulpini rezistente la medicamente nu ar trebui să-i diminueze importanța. Penicilina a fost pentru prima oară izolată și produsă într-o formă concentrată de către Howard Florey și Ernst Chain în 1940. Dar cel care a descoperit-o și a câștigat o mare notorietate a fost doctorul scoțian Alexander Fleming.

Într-adevăr, după al doilea război mondial Fleming avea să devină unul din cele mai faimoase nume comparabile cu acelea de care se bucură, în general, actorii de cinema. El a primit foarte multe onoruri, între care și Premiul Nobel. Dar amploarea contribuției efective a lui Fleming este discutabilă. El era un bacteriolog îndemânatic și obținuse realizări importante, dar avea o anvergură științifică foarte limitată. Biograful lui, Gwynn Macfarlane, afirmă categoric: „Situarea lui Fleming în rândul genilor de primă mână după 1940 și persistența acestui mit sînt simptome ale unei «crize de masă»”.

Scoțian originar din Lochfield, Ayrshire, Alexander Fleming s-a născut în august 1881. Părinții săi au fost Grace Morton și Hugh Fleming, un medic în vîrstă care muncea din greu. Tatăl lui Alexander a murit cînd el avea șapte ani, astfel că, după absolvirea școlii elementare, în 1885, a dus la Londra, ca să locuiască cu frații săi; acolo a urmat cursurile la Școala Politehnică din Regent Street timp de doi ani, remarcîndu-se prin rezultate excelente la învățătură. A lucrat o vreme ca funcționar, iar în

1900 s-a înrolat în Regimentul de Pușcași Voluntari Scoțieni din Londra, pentru a lupta în războiul contra burilor. Deși nu a fost trimis în străinătate, el a activat multă vreme în acel regiment. La 20 de ani, după ce a primit o mică moștenire, s-a înscris la Școala Medicală St. Mary's din Paddington, în 1901, fiind apreciat ca un student bun. În 1906 se califică pentru un curs cu frecvență redusă. Doi ani mai târziu își ia cu brio examenele de licență atât în medicină, cât și în biologie. A câștigat și o medalie de aur cu o lucrare intitulată „Diagnosticul infecțiilor bacteriene acute”. În 1909 a obținut specializarea în chirurgie.

Dar Fleming a renunțat la practica medicală în favoarea unei cariere în cercetare, fiind influențat în acest sens de Almroth Wright, un bine cunoscut profesor de patologie de la spitalul St. Mary's. Curînd, Fleming avea să câștige respectul colegilor pentru îndemînarea și bunul lui simț. Din aceeași perioadă datează și o lucrare exemplară despre boli ca acneea sau sifilisul, înainte ca medicamentele să fie testate organizat, în clinici, Fleming obișnuia să le experimenteze pe el însuși, producînd vaccinuri ori de cîte ori în familia sa apărea vreun semn de boală.

În timpul primului război mondial, Fleming a studiat antisepticele. Pe cînd se afla încartiruit în Franța, el a demonstrat că tetanosul și cangrena, provocate de obicei de răni, se datorau unor microorganisme aflate pe terenurile agricole devenite cîmpuri de bătălie, împreună cu Wright, el a demonstrat că antisepticele obișnuite la acea vreme nu puteau să pătrundă în țesutul profund al rănii și, de fapt, ele reduceau reacția antibacteriană din sînge. Tot el a elaborat tehnici de combatere a infecției, în timpul războiului, munca lui nu s-a bucurat de atenția cuvenită, dar treptat avea să influențeze adoptarea procedurilor standard de dezinfectare și tratament. Fleming a fost impresionat de distrugerile și suferințele umane provocate de război, cu atât mai mult cu cît consecințele infecțiilor ar fi fost în principiu ușor de prevenit.

Fleming și-a făcut marile descoperiri în anii '20. În 1921, examinînd propriile secreții nazale rezultate dintr-un guturai, a descoperit lizozima, o enzimă care distruge bacteriile, mai întîi în mucusul nazal, apoi într-o mare varietate de fluide organice și în alte substanțe. Deși era cea mai importantă descoperire a sa pînă la acea dată, Fleming nu a reușit să izoleze substanța. Aceasta a reprezentat o neșansă, pentru că mulți alți cercetători au renunțat s-o mai studieze. Lizozima prezenta o mare importanță deoarece nu distrugea țesutul viu. Dar acest lucru a rămas nelămurit ani în șir. Fleming și-a publicat însă descoperirea, iar în cele din urmă s-a obținut și lizozima purificată.

În septembrie 1928, Fleming a făcut una din cele mai însemnate observații din medicina occidentală. Lucra cu stafilococul prezent în abcese, furunculoze și multe alte tipuri de infecții și a constatat că un anume

gai omoară bacteriile de pe una din farfuriile Petri din laboratorul
terior a efectuat experiențe cu acest mucegai, care avea o origine
noscută (de altfel, a și rămas necunoscută). El a descoperit unele

|
rietăți remarcabile, în general, nu afecta celulele sîngelui, dar omora

|
ariile mai rapid decît acidul carbonic. Totuși, Fleming nu a recunoscut

>
iat importanța terapeutică atunci cînd a descris „efectul de penici-
[și și-a publicat primele rezultate în 1929. Lucrarea lui avea să știr-

:
jcă prea puțin interes în următorii ani. într-adevăr, rezultate similare
rivire la efectul mucegaiurilor asupra bacteriilor se pot găsi în litera-

i
medicală începînd cu anii 1870.

îforturi majore în direcția dezvoltării penicilinei ca medicament aveau
depus în perioada celui de-al doilea război mondial de către Howard ter
Florey și Ernst Boris Chain. Din anul 1938, Florey și Chain au put
să testeze penicilina în cadrul unui experiment de anvergură avînd lco
găsirea unor agenți antibacterieni naturali, în 1939, era deja evi-că
penicilina are un mare potențial în această direcție, în următorii 'ani,
ea a fost testată, primele teste clinice încheindu-se la mijlocul lui 1. „Nu
începe nici o îndoială", scrie Trevor I. Williams, „că Florey și in sînt
inițiatorii programului de cercetare care a făcut din penicilină gent
chimioterapeutic de o eficiență fără rival și la îndemîna lumii." oilea
război mondial a furnizat un număr mai mult decît suficient de ri
pentru testarea eficienței medicamentului, iar în Anglia și Statele te a
început să fie produs pe scară largă.

Avînd în vedere efectul dezastruos al infecțiilor în războaiele anterioa-care
în secolele XIX și XX deveniseră extrem de sîngeroase), este de :les
entuziasmul cu care publicul a salutat apariția penicilinei." Mai los este
faptul că obiectul venerației a fost Alexander Fleming. Acesta 3st ales în
Societatea Regală în 1943, apoi a fost înnobilat în 1944. în 5, el a împărțit
Premiul Nobel cu Chain și Florey și cu această ocazie 'eclarat:
„Singurul meu merit a fost acela că nu am neglijat o observație ă am urmărit
subiectul în calitate de bacteriolog". Mai tîrziu avea să imbe tonul
declarațiilor, pe care ceilalți doi laureați Nobel le-au con-erat exagerate.

Fleming a rămas o celebritate pînă în ultima clipă a vieții. Conștient
marea diferență dintre realizările sale și idolatrizarea venită din partea
nenilor săi a alcătuit un album cu tăieturi din ziare pe care l-a intitulat
litul Fleming". Acest om chipeș, bun la suflet, fără mari pretenții de la
iță, se pare că, potrivit afirmațiilor unui coleg, ar fi spus într-o zi „că a
meritat Premiul Nobel; iar eu a trebuit să strîng din dinți ca să nu-i u
dreptate". Cu toate acestea, pe Fleming nu l-a deranjat niciodată această mă.

Fleming s-a căsătorit cu Sarah Marion McElroy în 1915. Cei doi au ut un
fiu. După moartea lui Sarah, survenită în 1949, el s-a căsătorit cu li

Amalia Voureka Coutsouris, bacteriolog. Moartea lui Fleming a fost neobișnuită pentru un medic. Pe 11 martie 1955, el trebuia să ia cina cu celebrul actor Douglas Fairbanks Jr. și cu Eleanor Roosevelt. În dimineața aceea, Fleming s-a simțit rău, dar a refuzat să se ducă la doctor. Când soția a venit la patul lui, a rugat-o să-l pieptene. Avea o transpirație rece și dureri în piept, dar nu le-a pus pe seama unui atac de corci. Apoi a dat din cap și a murit, întreaga lume a deplîns pierderea lui Fleming, care și-a găsit odihna veșnică la Catedrala St. Paul din Londra.

MAX BORN

și mecanica cuantică

1882-1970

La prima vedere, Max Born este cel dintâi „vinovat” pentru prea des făcutele remarce ale lui ALBERT EINSTEIN [59] conform cărora Dumnezeu nu joacă zaruri” și „Dumnezeu este subtil, dar nu răutăcios”.

• Al Born, cel care a inventat în 1924 termenul *mecanică cuantică*, a fost primul care a înțeles că nu certitudinea, ci probabilitatea guvernează mișcările electronului. Unul dintre cei mai influenți fizicieni teoretici-, Born s-a numărat, în anii '20 ai secolului XX, printre principalii zani ai noii descrieri a atomului. El a devenit, într-o anumită măsură, model pentru fizica secolului XX: riguros în considerațiile matematice, lipsit de înțelegerea filozofică a fenomenelor, liberal în gândire. „Opera Born a fost întotdeauna caracterizată de o rigoare matematică desăvârșită, contrast izbitor cu edificiile teoretice improvizate ale lui Bohr...”, scria n Gribbin. „Ambele tipuri de geniu s-au dovedit esențiale pentru noua înțelegere a atomului.”

Venit pe lume la 11 decembrie 1882 la Breslau, în Germania (astăzi și polonez Wrocław), Max Born a fost fiul lui Gustav Born și al lui Margarethe Kauffmann Born. Mama sa, o excelentă pianistă, provenind dintr-o bine cunoscută familie de industriași, a murit când Max avea doar patru ani. El a crescut, totuși, într-un mediu exemplar pentru un viitor om de știință german: citadin cu dragoste pentru natură, intelectual cu înclinații pentru muzică. A avut o relație apropiată cu tatăl său. Gustav Born, profesor de anatomie la Universitatea din Breslau, era botanist amator. Despre el, Max avea să scrie mai târziu: „îmi plăcea să ascult poveștile fascinante ale tatălui meu despre minunile vieții și să privesc creaturile minuscule dintr-un pahar de apă murdară din baltă pe care mi le arăta la microscopul lui”. Este interesant că, la scurt timp după ce a murit, tatălui său i-a fost conferită o medalie de aur pentru munca depusă în cercetarea embrionului. După ce a urmat cursurile Kaiser Wilhelm Gymnasium la Universitatea din Breslau, din 1901, Born a început să manifeste interes pentru

matematică - geometria fiind prima sa pasiune - și apoi pentru fizică, în 1904 Born și-a început studiile la Universitatea din Göttingen, sub îndrumarea unui important fizician, Hermann Minkowski, și a matematicianului David Hilbert, al cărui asistent avea să devină în 1905. Aceasta i-a permis lui Born să analizeze eforturile infructuoase depuse pentru descoperirea „eterului”, acea substanță ipotetică prin care se credea că se propagă undele electromagnetice (și a cărei lipsă de temeinicie avea să fie demonstrată în scurt timp de Einstein). În 1907, când a obținut primul său doctorat, interesul lui Born se îndreptase exclusiv în direcția fizicii teoretice.

În 1908, pe când se afla la Universitatea din Breslau, Born a aflat despre noua teorie a relativității formulată de Einstein, care avea legătură cu propriile sale cercetări privind optica și dinamica electricității. S-a întors curând la Göttingen cu intenția de a lucra alături de fostul său profesor, Minkowski, dar acesta a murit la scurt timp după sosirea lui. Born a continuat munca lui Minkowski în domeniul relativității și al electrodinamicii, iar în 1915 a fost numit profesor de fizică teoretică la Universitatea din Berlin, sub conducerea lui MAX PLANCK [50]. Tot aici s-a împrietenit cu Albert Einstein. Born s-a făcut cunoscut prin studiile sale asupra structurii și proprietăților cristalelor, care au pregătit terenul pentru dezvoltarea ulterioară a fizicii corpului solid.

În 1921 Born devine director al Institutului pentru Fizică Teoretică de la Universitatea din Göttingen. Aici centrul de greutate al interesului său se deplasează de la cristale la fizica cuantică. A fost o schimbare logică, chiar necesară, având în vedere că teoria cuantică a atomului intrase într-o perioadă de criză. Fizicienii descoperiseră că, în ciuda superiorității nete a teoriei asupra metodelor clasice, comportarea electronilor nu putea fi prezisă numai cu ajutorul numerelor cuantice. La mijlocul anului 1922, în urma vizitei lui NIELS BOHR [66] la Göttingen, Born afirma: „Poate că au apus vremurile când imaginația cercetătorului avea libertatea să născăască după bunul plac modele atomice moleculare. Noi sîntem acum, mai degrabă, în situația de a construi modele cu o precizie mai mare, chiar dacă nu este nici pe departe absolută, prin aplicarea legilor cuantice”.

Era un apel la o mai mare rigoare, în acest scop, Born a condus un colocviu cu desfășurare permanentă - „Curtea Superioară de Fizică de la Göttingen” -, în care cele mai noi descoperiri erau examinate îndeaproape și supuse criticilor. La începutul anului 1923, Born îl numește pe tânărul WERNER HEISENBERG [75] asistentul său.

În următorii doi ani, datorită eforturilor conjugate ale marilor cercetători de la Göttingen și Copenhaga, teoria cuantică a intrat într-un nou stadiu de dezvoltare. În 1924 Born a folosit pentru prima oară termenul *mecanică cuantică*, iar la sfîrșitul lui iunie 1925, Werner Heisenberg a propus o ecuație care stabilea reguli de calcul al poziției electronilor în jurul atomului. Born a remarcat că Heisenberg se folosisese de metoda

cuiului matricial, pe care apoi au sistematizat-o împreună și au isformat-o în teorie generală a mecanicii cuantice, aplicabilă fenomenelor atomice.

Born a jucat de asemenea un rol important după ce ERWIN SCHRÖDINGER [68] a publicat, în 1926, ecuația care stă la baza -numitei „mecanici ondulatorii”, în loc să trateze electronul ca particulă, Schrodinger l-a considerat o undă. Dar care era aceasta? Schrodinger ugerat - în sprijinul ideii sale - că electronul se comportă fundamental o undă și că aspectul de particulă apare numai în anumite condiții. Dar dovedit că nu era așa. Analizând ecuațiile lui Schrodinger, Born a dovedit că o explicație mult mai plauzibilă o constituia reprezentarea ca undă de probabilitate. Electronul nu este nici o simplă particulă care te fi localizată precis în spațiul tridimensional și nici o undă tridimensională. În consecință, rezultatele corecte ale problemelor din fizica cuantică trebuia să încorporeze această noțiune statistică, probabilistică, în urs de un an, Heisenberg a sintetizat acest demers sub forma „princiului incertitudinii”.

Faima lui Born a crescut în urma acestor cercetări și, vreme de câțiva ani, Göttingen a fost un important centru de pregătire pentru fizicienii din toată Germania, la fel ca și Institutul din Copenhaga, condus de Niels Bohr. În 1932 Born a devenit decanul Facultății de Științe. Ca mulți alți oameni, el l-a considerat pe Adolf Hitler „pur și simplu ridicol, și ream să credem că un asemenea individ de cea mai joasă speță poate fi în serios de o «națiune de poeți și gânditori», așa cum se consideră manii”, în 1933 Hitler a venit la putere și legile antisemite au pus oape imediat capăt carierei profesoriale a lui Born în Germania. După o perioadă marcată de numeroase privațiuni, el și familia sa s-au stabilit în Marea Britanie. A deținut acolo diferite posturi universitare până la sfârșitul războiului, în 1953.

În ultima parte a carierei sale, Born s-a reîntors în Germania, stabilindu-se lângă Göttingen. A publicat *Energia atomică și folosirea ei în timp de război și de pace*, curînd după al doilea război mondial și a continuat să se implice în cruciada antinucleară. A fost unul dintre fondatorii mișcării Pugwash și lider al grupului Göttingen 18, o grupare de oameni vest-germani care au lansat un manifest ce prevedea respingerea „orărei colaborări cu guvernul în privința armelor nucleare. Cînd Born a primit Premiul Nobel, cu întîrziere, în 1954, a folosit prestigiul cîștigat, pentru a face cunoscute consecințele sociale și politice ale energiei nucleare.

Implicarea socială a lui Born din ultima parte a vieții reflectă interesul constant față de problemele generale ale științei. „Niciodată nu mi-a venit să fiu un specialist”, scria el în autobiografia sa *Viața și convingerile mele*. „Aș fi în contradicție cu direcția de dezvoltare a științei actuale,

bazată pe echipe de specialiști. Fundalul filozofic al științei m-a interesat întotdeauna mai mult decât rezultatele anume ale acesteia." De-a lungul carierei sale, Born a scris și pentru marele public, numeroase cărți ale sale fiind traduse în engleză: *Teoria relativității a lui Einstein* din 1924 și *Mecanica atomului* din 1927. Lucrările sale deosebit de populare: *Fizica atomică și Universul neliniștit* au văzut lumina tiparului în 1935. *Fizică și politică* a fost publicată în 1962, iar *Corespondența Born-Einstein* în 1971.

Born s-a căsătorit cu Heidi Ehrenberg în 1913 și au avut două fiice și un fiu. Relația cu soția lui, foarte temperamentală și expansivă, a fost furtunoasă, dar durabilă. Bora nu își exterioriza cu ușurință emoțiile, poate, așa cum sugerează fiul său Gustav, din cauza pierderii mamei sale la o vîrstă foarte fragedă. Born a fost și muzician și se delecta învățînd poezii pe de rost.

Deși mecanica cuantică implică multă matematică aridă și dificil de înțeles, nu trebuie să fii matematician ca să înțelegi că impulsul p și poziția q nu se adună în modul obișnuit: în teoria cuantică, qp nu este același lucru cu pq . Comutativitatea nu este valabilă.

Max Born a murit la 5 ianuarie 1970 și a fost înmormîntat la Göttingen, iar pe piatra lui funerară s-a inscripționat ciudata, dar fundamentală lui ecuație asupra acestui efect:

$$pq - qp = \frac{h}{2m}$$

ARTHUR EDDINGTON

și astronomia modernă

: 1882-1944

Astronomul britanic Arthur Eddington a propulsat teoria relativității și tomul pe cele mai înalte culmi. Prin întreaga sa activitate a contribuit la i nouă înțelegere a structurii și esenței universului, precum și a evoluției i compoziției spațiului și stelelor. La începutul anului 1917 Eddington a ansat ipoteza potrivit căreia procesele nucleare le asigură stelelor sursa de umină, idee confirmată douăzeci de ani mai târziu. O celebritate în știința nitanică, în 1919 Eddington a organizat expediții pentru fotografierea elipsei solare care au demonstrat experimental teoria generală a relativității i lui Einstein. În anii '20, el a descoperit formula matematică pentru elatia dintre intensitatea strălucirii, sau luminozitatea, și masa unei stele. \deziunea sa la ideea existenței materiei interstelare a reprezentat un mbold hotărâtor pentru studiul ulterior al acesteia. Din 1913 și pînă la noartea sa, Eddington a fost profesor de astronomie la Universitatea din ^ambridge, unde, după cum scrie istoricul John North, „a acționat ca un timul incomparabil al astrofizicii”.

Arthur Stanley Eddington s-a născut pe 28 decembrie 1882 la Kendal, n ținutul Westmoreland din Anglia. Tatăl său, Arthur Henry Eddington, are s-a stins din viață în 1884, era director de școală, iar mama se numea larah Ann Shout. După moartea soțului său, doamna Eddington s-a întors, mpreună cu familia, în ținutul său natal, Somerset, unde Arthur a primit o educație solidă, în ciuda unei situații materiale relativ modeste. Ca și OSEPH J. THOMSON [46], descoperitorul electronului, Eddington a urmat ursorile colegiului Owen (astăzi Universitatea din Manchester) și a ab- olvit în 1902, luîndu-și licența în fizică. Eddington a beneficiat de o bursă 3entru a-și continua studiile la Cambridge, la Trinity College, unde s-a distins în matematică. Unul dintre profesorii săi de la Trinity a fost Alfred ^orth Whitehead, a cărui teorie grandioasă va marca ulterior cariera lui ddington. În 1907 a fost cooptat în conducerea universității.

În 1906 a fost numit asistent-șef la Royal Observatory, în Greenwich. n următorii șapte ani a dobîndit o pregătire practică excepțională în

astronomie. A condus două expediții științifice, în Malta în 1906 și în Brazilia în 1912, organizate pentru studierea eclipselor solare. De asemenea, s-a preocupat de deplasarea și distribuția stelelor, a aglomerărilor stelare și a nebuloaselor, iar în 1910 a publicat un catalog care conținea aproximativ șase mii de stele, în lucrarea sa *Stellar Movements and the Structure of the Universe* („Mișcările stelare și structura Universului”), o colecție de articole publicate în 1914, Eddington a sugerat, în mod corect după cum s-a demonstrat mai târziu, - că nebuloasele spirale îndepărtate sînt de fapt galaxii aflate dincolo de Calea Lactee. Recunoscut ca o personalitate proeminentă în domeniul cercetărilor astronomice, Eddington s-a mutat în 1913 la Cambridge University, un an mai târziu devenind directorul observatorului universității.

Cele mai multe tipuri de stele - iar soarele este un asemenea exemplu - sînt sfere gazoase care emit lumină și căldură, stabilitatea lor neavînd în nici un caz un motiv evident. De ce nu explodează ele sau nu intră în colaps? Pînă în 1917 Eddington a elaborat o teorie asupra compoziției interne a stelelor, bazîndu-se pe fizica atomică și pe teoria specială a relativității. El a creat o formulă în acest sens, emițînd ideea că procesul de formare a stelelor reprezintă o transformare a energiei în materie. Eddington și-a publicat rezultatele în 1924, stabilind o relație validă între masa unei stele și luminozitatea ei și a emis o ipoteză asupra compoziției stelelor pitice albe, stele care și-au consumat resursele și acum se află în colaos.

În 1926 a publicat lucrarea *The Internal Constitution of the Stars* („Compoziția internă a stelelor”), în care emite ipoteza generală conform căreia reacțiile nucleare reprezintă sursa de energie a stelelor. Mai exact, Eddington formulează ipoteza îndrăzneată potrivit căreia atomii fuzionează, în miezul extraordinar de fierbinte al stelelor, eliberînd energie - o ipoteză intuitivă și susținută de teorie, dar nu și de suficiente dovezi, însă confirmată mai târziu. În timp ce învelișul mai rece al stelei tinde să se prăbușească în interior din cauza forței gravitaționale, violentele reacții nucleare din miezul său creează o contrapresiune, avînd ca rezultat stabilitatea stelei. Faptul că ideea lui Eddington era în esență corectă a fost demonstrat ulterior de două noi descoperiri în domeniul astrofizicii, în 1928 George Gamow și colaboratorii săi au modelat matematic „efectul tunel”, arătînd că, potrivit principiilor teoriei cuantice, atomii puteau avea comportarea anticipată de Eddington. Un deceniu mai târziu, HANS BETHE [82] a elaborat o ecuație celebră referitoare la ciclul carbonului în interiorul soarelui prin care demonstrează cum nucleele atomilor de hidrogen și de carbon se combină și se transformă în heliu, eliberînd o energie uriașă, dar recombînîndu-se în mod ciclic, reacția fiind astfel menținută timp de miliarde de ani. Mai târziu au fost construite modele și mai sofisticate ale formării stelelor.

în știință") și *The Philosophy of Physical Science* („Filozofia științelor fizice"). Un foarte bun scriitor, numit „cel dintâi popularizator din vremea sa", Eddington avea totuși o doză de misticism care nu era pe placul tuturor contemporanilor săi. Deși era un admirator al lui Eddington, ERNEST RUTHERFORD [57] a numit cărțile sale scrise la jumătatea deceniului al treilea „bizare; pare a fi un mistic, desprins de realitate. Nu merită să fie luat în seamă", într-adevăr, Eddington filozoful nu evită comentariile cu tentă religioasă. „Ideea unei Conștiințe universale sau a unui Logos ar putea fi, cred, o deducție destul de plauzibilă desprinsă din actuala teorie științifică; cel puțin este în armonie cu aceasta." Totuși, Eddington, care era quaker, nu propune altceva decât „un panteism palid", adăugind: „Știința nu poate spune dacă spiritul lumii este bun sau rău și argumentele sale ezitante în favoarea existenței lui Dumnezeu pot fi în egală măsură invocate în sprijinul existenței diavolului".

Celibatar convins, locuind cu mama și sora sa, Eddington avea reputația unei persoane timide și rezervate. Soția lui Edwin Hubble, Grace, i-a trezit interesul pentru povestirile polițiste, el preferînd-o pe Agatha Christie lui Dorothy Sayers. Eddington era o persoană spirituală: după ce la un meci de golf a lovit o minge atît de puternic încît a rupt-o în bucăți, a remarcat: „Spațiul pare să prezinte o curbură puternică în această regiune", în semn de recunoaștere a realizărilor sale, a fost înnobilit în 1930 și a primit Ordinul de Merit în 1938. A murit relativ tînăr, la șaiszeci și unu de ani, la 22 noiembrie 1944.

NIELS BOHR

și atomul

1885-1962

Viteza mecanica cuantica reprezinta structura de rezistenta a fizicii din secolul
Punind la dispozitie mijloacele necesare pentru intelegerea microuniver-
si, teoria cuantica a condus la aparitia unui mare numar de tehnologii
ortante, printre care tranzistorul, cipul de siliciu si energia nucleara. Ea
Ferit o explicatie mult mai cuprinzatoare a legaturilor chimice si a in-
it intelegerea fenomenelor biologice, aflandu-se astfel la originea unei
itudini de noi metode de explorare. Astazi, chiar si cosmologia se *bazeaza*
deile cuantice si, in afara de schimbarea mecanicii vietii cotidiene, teo-
uantica sta la baza marilor transformari din gandirea filozofica. Dintre
oamenii de stiinta care au contribuit la dezvoltarea teoriei cuantice, cel
cunoscut a fost fizicianul danez Niels Bohr.

Importanta lui Bohr are o dubla semnificatie, conferita pe de-o parte
propria sa activitate, iar pe de alta parte de influenta impresionanta
citata asupra fizicii teoretice in primul sfert de secol XX. Incepind cu
1913, modelul atomic propus de el a reprezentat fundamentul pe care
sa se dezvolte in deceniul al treilea mecanica cuantica. Bohr a examinat
iata si implicatiile mai largi ale teoriei, care presupune o rupere radi-
i cu determinismul si cu notiunile specifice bunului-simt, cauza
si . Iar celebra sa „interpretare de la Copenhaga” a lumii cuantice
isi eaza valabilitatea si in zilele noastre. Cu Niels Bohr au luat
sfirsit urile stiintei clasice de a descoperi realitatea „suprema”. „Ar fi
gresit creadă că sarcina fizicii este de a afla cum *este* natura”, afirma
Bohr. ica se ocupa de ceea ce putem *spune* despre natura.” iels
Bohr s-a nascut la Copenhaga in ziua de 7 octombrie 1885, parintii ind
profesorul de fiziologie Christian Bohr si Ellen Adler Bohr. Era o lie
unita, alcătuita din intelectuali rafinati, asa incit micul Bohr a cres-
ntr-un mediu foarte favorabil. Mama lui era o femeie calda si inteligenta,
ital, asa cum avea sa-si aminteasca mai tirziu Bohr, si-a dat seama ca
rul fiului sau se anunta promitator. Crescut intr-o familie lipsita de
ingeri religioase, Bohr a devenit un ateu care considera gandirea reli-

gioasă periculoasă și greșit orientată. Din 1891 a urmat cursurile școlii Gammelholms Latin og Realskole, unde a lăsat impresia unui elev bun, bine dezvoltat pentru vârsta lui și oarecum timid, deși nu ezita să-și folosească pumnii. Așa cum el însuși avea să-și amintească, Bohr simțea o atracție puternică față de știință „datorită influenței tatălui meu”: S-a înscris la Universitatea din Copenhaga în anul 1903, absolvind cu o licență în fizică; tot aici a obținut și masteratul în 1909, apoi doctoratul în 1911. În acest an, tatăl lui a murit, iar Niels s-a căsătorit cu Margrethe Norlund.

Tot în 1911 era în plină desfășurare procesul de revoluționare a înțelegerii structurii atomului, într-adevăr, teza de doctorat a lui Bohr avea ca subiect teoria electronilor, care fuseseră descoperiți cu circa un deceniu în urmă de către JOSEPH J. THOMSON [46] și erau considerați constituenții universali ai materiei. Thomson mai sugerase și că numărul de electroni dintr-un atom corespunde cu greutatea acestuia, ceea ce explica existența unei mari varietăți de atomi stabili. Iar ERNEST RUTHERFORD [57] făcuse o descoperire crucială, stabilind că atomul are un nucleu compact și masiv. Toate acestea i-au determinat pe fizicieni să abandoneze teoria conform căreia atomul era asemenea unui „cozonac cu stafide”, în favoarea modelului lui Rutherford, ce pornea de la premisa că electronii se mișcă pe orbite în jurul unui nucleu minuscul.

În 1913, în timp ce se afla în Anglia unde lucra împreună cu Rutherford, Bohr a publicat trei articole având ca subiect structura atomică, articole care aveau să schimbe efectiv evoluția fizicii. Deși modelul atomic al lui Rutherford rezolva anumite probleme, rămânea fără răspuns o întrebare esențială: de ce electronii - evident atrași de către nucleu - nu ajungeau să fie absorbiți de către acesta din urmă. Pe scurt, modelul nu explica stabilitatea atomului, o caracteristică majoră a acestuia.

Bohr și-a dat seama de faptul că mecanica newtoniană clasică nu putea să explice comportamentul materiei la scară atomică. A avut inspirația să recurgă la mecanica cuantică, o metodă propusă de MAX PLANCK [50] pentru a rezolva problema „radiației corpului negru” chiar la începutul secolului și la care ALBERT EINSTEIN [59] recursese cu câțiva ani mai devreme pentru a explica comportamentul corpuscular al luminii. Într-o perioadă relativ scurtă de muncă intensă, în cursul anului 1912, Bohr a examinat modul în care un atom de hidrogen emite radiație luminoasă și a elaborat o teorie care concorda de o manieră excepțională cu faptele observate. El a presupus că electronul radiază lumină numai la trecerea de pe o orbită pe alta și a identificat emisia unei „cuante” de lumină cu „saltul” interorbital al electronului. Aflând rezultatele obținute de Bohr, Einstein a comentat în stilul său laconic: „Aceasta este o descoperire capitală”.

Modelul atomic Rutherford-Bohr, cum avea să fie denumit ulterior, a reprezentat un progres fundamental și în scurt timp a făcut posibilă o nouă

dare a structurii atomice a tuturor elementelor chimice cunoscute. dintre realizările lui Bohr din anul 1913 a constituit-o identificarea arilor cuantice ale electronilor cu spectrele de radiații X*, în anul 1913, mergînd mai departe pe calea deschisă de Bohr, fizicianul britanic Henry Moseley a introdus o ordine nouă, definitivă, în tabelul periodic, mînd fiecare dintre elementele chimice unei analize spectrale cu raze X atribuind fiecărui element cîte un număr atomic. Pe parcursul următorilor ani, Bohr a obținut cîteva realizări tehnice care, așa cum scrie Abraham Pais, „La o privire retrospectivă... sînt cu atît mai uluitoare cît bazele pe analogii - orbite atomice asemănătoare mișcării planetare, spinul și rotația de spin similară rotirii planetelor în jurul propriilor axe - care sînt de fapt false". Bohr a primit Premiul Nobel pentru fizică în 1922.

Într-adevăr, modelul atomic al lui Bohr s-a dovedit a avea cîteva defecte semnificative. Modelul, numit uneori „prima revoluție cuantică”, nu rezolva anumite chestiuni legate de comportamentul atomilor mai grezi. Deși teoria a fost dezvoltată în mai multe variante între anii 1913 și 1925, s-au acumulat probleme serioase, care aveau să conducă în cele din urmă la „a doua revoluție cuantică”.

În cursul deceniului al treilea al secolului XX, Bohr a fost una dintre principalele personalități care au contribuit la rezolvarea crizei din fizică cauzată de defectele din structura atomică. Revenind la Universitatea din Copenhaga în 1916, el a ocupat postul de profesor de fizică teoretică și, cîteva ani mai tîrziu, a participat la inaugurarea Institutului de Fizică din Copenhaga. În felul acesta Copenhaga a devenit un adevărat magnet pentru fizicieni, avîndu-l ca personalitate centrală pe Bohr. „A doua revoluție cuantică” a generat un model pur matematic al atomului, prin care se depășeau efectiv limitele percepției umane cu privire la evenimentele atomice. Acest model a fost exemplificat de mecanica ondulatorie a lui Erwin Schrodinger, de mecanica matricială a lui WERNER HEISENBERG

și de celebrul principiu al incertitudinii prin care se recunosc restricțiile ale cunoașterii directe a sistemelor fizice. Spre sfîrșitul deceniului al treilea, Bohr a elaborat două principii care au determinat o renaștere a revoluției cuantice, într-o conferință celebrată în 1927, „Fundamentele filozofice ale teoriei cuantice”, el a enunțat pentru prima oară conceptul „complementarității”. Conform acestui principiu, cu cît sînt mai precise măsurările unei proprietăți, cu cît mai imprecise sînt măsurările altor proprietăți. Astfel, sistemele subatomice pot fi măsurate cu ajutorul unor metode ondulatorii, care se exclud reciproc - ondulatoriu sau corpuscular - pentru

în secolul al XIX-lea, spectroscopia luminii a permis oamenilor de știință să analizeze diferite elemente. Avînd o lungime de undă mult mai mică decît lumina vizibilă, razele X pot furniza informații fundamentale la scară atomică. În volumul de față, a se vedea GUSTAV KIRCHHOFF [33] și MAX VON LAUE [60].

descrierea completă a fenomenului este nevoie de amîndouă. Sesizînd implicațiile filozofice ale acestei idei, Bohr a argumentat că principiu} complementarității poate fi extins asupra problemei liberului arbitru, precum și asupra proceselor fundamentale ale vieții. Probabil că cea mai importantă consecință a acestei idei o constituie folosirea în continuare a teoriei cuantice pentru a oferi o descriere fundamentală și completă a naturii, care nu avea să mai fie modificată de descoperirile ulterioare. Nu există o realitate „mai profundă” în spatele măsurărilor cuantice. Deși această noțiune a fost supusă de-a lungul timpului diverselor critici, ea rămîne piatra de temelie a „spiritului de la Copenhaga” - în pofida diferitelor experimente mentale, a „minții lui Dumnezeu” și a teoriilor universurilor multiple. Deși o serie de fizicieni, printre care Albert Einstein, Max Planck și alții, n-au acceptat niciodată această doctrină, ea s-a păstrat, în esență neschimbată, pînă în zilele noastre.

În anii '30, Bohr a început să investigheze domeniul fizicii nucleare aflat în plină expansiune, iar în 1934 a propus modelul „picătură” pentru nucleul atomic, care s-a dovedit important pentru înțelegerea fisiunii nucleare, în 1936 a elaborat o teorie sintetică a nucleului atomic care a devenit în deceniul următor un ghid general pentru toți fizicienii. Potrivit teoriei lui Bohr, neutronii și protonii sînt strîns uniți în nucleu prin intermediul „forței tari”. Deși era evident că o „deranjare” a structurii acestui nucleu compus s-ar solda cu o eliberare de energie, în acel moment nici măcar nu se întrevedeau consecințele divizării atomului.

După izbucnirea celui de-al doilea război mondial, Bohr a rămas inițial în Danemarca, care a fost invadată de naziști în anul 1940. Datorită poziției sale, i-a ajutat pe cîțiva dintre colegii săi să scape de persecuții și a refuzat să colaboreze cu naziștii. Dar în 1943, după ce a aflat că în scurt timp avea să fie întemnițat, el și familia sa au fugit în Suedia, apoi în Anglia și în final în Statele Unite, în scurt timp s-a implicat în Proiectul Manhattan și a primit numele conspirativ „Uncle Nick” (unchiul Nick). Contribuția lui Bohr la dezvoltarea proiectului a fost mai mult simbolică decît substanțială. El s-a declarat împotriva folosirii bombei atomice și în timpul războiului s-a întîlnit cu Roosevelt și Churchill, care au respins propunerea lui de încetare a cursei înarmărilor nucleare prin instituirea unui schimb liber de informații cu Uniunea Sovietică.

După război, Bohr s-a întors în Danemarca și a continuat să fie activ pînă la sfîrșitul vieții, pensionîndu-se de la Universitatea din Copenhaga în anul 1955. Savant devotat care s-a opus pînă la capăt producerii de arme atomice, Bohr a scris celebra „scrisoare deschisă” către Națiunile Unite în 1950 și a primit, printre multe alte distincții, premiul „Atomii pentru pace” în 1957. De asemenea, a contribuit la promovarea cooperării internaționale în fizică, precum și la înființarea Centrului European pentru Cercetări Nucleare (CERN) la Geneva. Pe 17 noiembrie 1962 a acordat un

Într-un interviu, având ca subiect istoria teoriei cuantice. A doua zi, în timpul somnului de după-amiază, a suferit un atac de cord în urma căruia a fost stins din viață. A fost înmormântat în cavoul familiei din Copenhaga. Spre deosebire de Einstein, Bohr s-a dovedit extrem de cooperant în redarea fizicii și s-a bucurat de recunoașterea colegilor, ca și de dragătea rudelor sale. După cum scria Victor Weisskopf, Bohr a creat „stilul la Copenhaga”... „îl vedem, cel mai impunător printre colegii săi, onînd, vorbind și trăind ca un egal într-un grup de oameni tineri, miști, veseli și entuziaști, abordînd enigmele naturii cu un spirit ofensiv fără să țină seama de îngrădirile convenționale.” Din fericire sa căsătorit cu Margrethe au rezultat șase fii, unul dintre ei, Aage Bohr, devenind și el fizician teoretician și laureat al premiului Nobel. Deși lui Niels Bohr nu-i revine în totalitate meritul de a fi contribuit la dezvoltarea noului edificiu teoretic pentru înțelegerea lumii fizice, el ocupă un loc unic în istoria științei, un loc mai mult sau mai puțin neconștient. Richard Rhodes a exprimat simplu această idee: „Contribuția lui Bohr la fizica secolului XX n-a fost întrecută decît de cea a lui Einstein”.

HENRI COANDA

și revoluționarea aeronauticii

1886-1972

Născut în București în ziua de 7 iunie 1886, Henri Coandă a fost fiul generalului Constantin Coandă, absolvent al Școlii Politehnice din Paris și licențiat în matematici, și al franțuzoaicei Hayda Danet, care și-a urmat soțul în țara natală pentru a-i fi alături în perioada în care acesta a ocupat postul de profesor la Școala Națională de Poduri și Șosele din București.

Henri, unul din cei șapte copii ai generalului, dintre care au supraviețuit numai doi băieți și două fete, a fost fascinat de mic de forța vântului și de ideea de zbor. Cursurile primare le-a urmat în București, la Școala Petru Poenaru, iar în 1896 a intrat la Liceul Sf. Sava, unde n-a reușit să obțină decât note cuprinse între 5 și 9. Unii pun acest lucru pe seama zburdalniciei lui, alții îi incriminează profesorii slabi de care a avut parte. Sau poate că, la fel ca toate micile genii, acorda atenție doar problemelor care îl interesau. Cert este că în momentul în care Henri a fost la un pas de a rămâne corigent la matematică, generalul Constantin Coandă, considerând că fiul său are nevoie de o educație mai severă, l-a mutat la Liceul Militar din Iași, unde avea să fie admis după un examen foarte sever.

Se pare că din acel moment a început uluitoarea lui dezvoltare. Sub atenta îndrumare a unor profesori de talia lui Garabet Ibrăileanu sau A.D. Xenopol, Henri s-a transformat dintr-un elev cu probleme într-unul excepțional și a făcut o pasiune pentru matematică datorită locotenentului Ion Papură, care a știut să dezvolte receptivitatea copiilor la frumusețea raționamentelor.

Ulterior a urmat cursurile Școlii de Artilerie, Geniu și Marină din București, apoi și-a continuat pregătirea în Germania, la Technische Hochschule din Charlottenburg, unde a obținut titlul de doctor în științe tehnice și ingineresti, în 1906 s-a înscris la Școala Superioară de Aeronautică și Construcții Mecanice din Paris, înființată chiar în acel an, pe care a absolvit-o ca șef de promoție.

Și-a început activitatea profesională la Nisa, pe șantierele conduse de inginerul Gustave Eiffel. La scurt timp după întoarcerea sa în țară, la

senalul Armatei Române din București a făcut o serie de machete și de (erimente care au culminat în 1910 cu expunerea, la cel de-al doilea on Internațional de Aeronautică din Paris, a unui avion bazat pe pro-sia prin reacție, testat chiar de el la Yssy-les-Moulineaux, în vecinătatea italei franceze.

Dar, înainte de toate, anul 1910 este important pentru că atunci a ervat pentru prima dată fenomenul care l-a făcut celebru în întreaga le. Efectul Coandă, brevetat abia în 1934, după câțiva ani de studiu |ns, sub denumirea de „Procedeu și dispozitiv pentru devierea unui d într-un alt fluid”, a revoluționat aeronautica, găsindu-și numeroase cații și în alte domenii. Fenomenul observat inițial de Coandă este, în •ență, foarte simplu, aproape evident: un jet de fluid (gaz sau lichid) tendința să adere la un perete drept aflat în aval de o curbă bruscă, cauza depresiunii create în urma antrenării fluidului în scurgerea tur-ară dintre jet și peretele curbat. Aplicat la motoreactorul din 1910 • intuitiv, acest fenomen a fost ulterior aprofundat, ducând la apariția oreactoarelor, la care forța de propulsie și portanta sînt asigurate de •ile de gaze de ardere evacuate cu viteze foarte mari din efuzoare. Dar să revenim la primii ani ai erei aerodinamelor. După avionul *Coandă* \), inventatorul a prezentat un altul, bimotor, la Reims, în 1911, cu jul unui concurs aviatic militar. A urmat apoi seria de avioane *Bris-^oandă*, fabricate la Uzinele Bristol (ulterior British Aircraft Corpo-n) în perioada 1911-1914, pe parcursul căreia Coandă a fost angajatul Mobilizarea 1-a surprins pe genialul inginer român la Uzinele Desy-Belleville din St. Denis, Franța, unci a construit în 1916 un avion 3at cu două elice propulsoare, montate la extremitatea posterioară a ajului. După 1945 a fost solicitat de United States Corporation să ^ipe la cîteva programe de cercetări care vizau aplicarea efectului idă la realizarea unor tehnici de zbor, apoi a lucrat la Laboratoarele ond din S.U.A., iar în 1969 a revenit definitiv în țară. ,isă numele lui nu este legat doar de aeronautică. Henri Coandă s-a jrcat printr-o creativitate uluitoare, concretizată în peste 250 de bre-cu aplicații în cele mai diverse domenii, în perioada primului război ial, din cauza penuriei de metal, a inventat rezervoare pentru hidro-ri construite din beton armat. De asemenea, a descoperit materialul *-bois*, mai rezistent decît lemnul, destinat prefabricatelor pentru rucții; lista invențiilor sale cuprinde, de asemenea, tunul fără recul otarea avioanelor militare, proiectul unei instalații de desalinizare a marine etc. La acestea se adaugă ideile sale extrem de progresiste ibile, probabil, abia acum, în mileniul trei: aerodina lenticulară, ba-e efectul Coandă, care deschide un drum complet nou în construcția :elor de zbor rapid neconvenționale, și aerotubexpresui, un tren cu ne-container care va circula prin tuburi cu 500 km/oră.

În 1971, Henri Coandă a contribuit la construirea Institutului Național pentru Creație Științifică și Tehnică din România (INCREST). A fost membru de onoare al Societății Regale de Aeronautică din Londra și membru titular al Academiei Române (din 16 decembrie 1970). În semn de recunoaștere a meritelor sale în domeniul tehnico-științific, Institutul Politehnic din București i-a conferit titlul de *Doctor honoris causa*.

Henri Coandă s-a stins din viață în 1972, la București, lăsând în urmă numeroase invenții care i-au înscris pentru totdeauna numele în galeria nemuritorilor.

ERWIN SCHRODINGER

și mecanica ondulatorie

1887-1961

• Erwin Schrodinger a avut o mare importanță pentru fizica și biologia
ului XX. În anii '20 el a creat una dintre cele două ecuații, distincte,
care descriu comportarea electronului în jurul nucleului atomic.

Una era dată de mecanica matricială a lui Heisenberg; a doua era ecuația
dă a lui Schrodinger, descrisă de MAX BORN [64] ca una dintre
mai sublimă din întreaga fizică, în plus, ca și NIELS BOHR [66],
Schrodinger a manifestat un viu interes față de implicațiile filozofice ale
progrese din fizica teoretică. El este autorul lucrării *Ce este viața?*,
unul de mici dimensiuni, despre care se poate spune însă că repre-
zintă una dintre cele mai importante cărți ale secolului XX, deoarece a
ajutat un mare număr de fizicieni să studieze mecanismele fundamentale
biologiei. „Toată lumea îl citește pe Schrodinger”, scrie Horace and

Judson. „Fascinația exercitată de Schrodinger rezidă în claritatea re-
cunoașterii acestuia a abordat gena nu ca pe o unitate algebrică, ci ca pe o entitate
fizică ce ar trebui să fie prin excelență stabilă, dar, cu toate acestea, se
caracterizează printr-o mare varietate.”

Erwin Schrodinger s-a născut la Viena în ziua de 12 august 1887, fiind
rădăcinile copil al lui Rudolf Schrodinger și al soției sale, Georgine. Adorat
de mama sa, răsfățat de o mătușă și puternic influențat de tatăl său,
Schrodinger a avut practic o copilărie ideală pentru un vlăstar din pătură
mijlocie a clasei mijlocii. Proprietar al unei firme de linoleum, Rudolf
Schrodinger a fost totodată și botanist amator, a publicat articole despre
cultivarea plantelor și a manifestat pasiune pentru pictura italiană. El a devenit
pentru fiul său „prieten, dascăl și un neobosit partener de discuții”.

Erwin a avut un învățător particular până la vârsta de unsprezece ani,
după care a urmat cursurile celebrei instituții de învățământ orientată spre studii
avansate, Akademische Gymnasium, începând cu anul 1898. Aici a primit
instrucție clasică și laică, studiind literatura și filozofia. Mătușa lui
Schrodinger din partea mamei, Minnie, provenea din Marea Britanică, astfel
încât el a învățat să vorbească fluent engleza, pe lângă franceză, spaniolă

și limbile clasice greacă și latină, în timpul unor plimbări liniștite spre Innsbruck, mama lui îl obliga să vorbească numai în engleză, spunându-i: „Acum o să vorbim engleza unul cu celălalt - nici o vorbă în germană”. Deși o făcea fără tragere de inimă, Schrodinger și-a dat seama „abia mai târziu cât de mult am avut de profitat de pe urma acestei corvezi”.

Intrînd la universitate în 1906, la un an după ce ALBERT EINSTEIN [59] și-a publicat celebra serie de articole, Schrodinger a început curînd să studieze avid fizica. Și-a luat doctoratul la Universitatea din Viena în 1910 și a rămas acolo ca profesor, în timpul primului război mondial a luptat ca ofițer de artilerie, remarcîndu-se prin actele sale de bravură. Asemenea multor colegi de generație, Schrodinger a fost puternic influențat de război, ceea ce i-a dezvoltat interesul pentru studiile filozofice, inclusiv filozofia indiană, în 1925 el a scris o sinteză a convingerilor sale personale intitulată *My World View*. Este limpede că Schrodinger a manifestat brusc o înclinare spre spiritualitate, a devenit antireligios, neconvențional și a fost influențat de marele pesimist german al secolului al XIX-lea, Arthur Schopenhauer. Și probabil mai mult decît oricare alt om de știință, în afară de SIGMUND FREUD [44] și Alfred Kinsey, Schrodinger a manifestat totodată un viu interes pentru experiența sexuală, pe care o considera o modalitate de atingere a transcendenței.

În 1921 Schrodinger a preluat un post universitar la Ziirich, unde și-a continuat primele lucrări privind mecanica statistică a gazelor, teoria culorilor și teoria atomică. De asemenea, era la curent cu progresele din teoria cuantică, unde se acumulase o serie de probleme și inconsecvențe din 1913, momentul în care Niels Bohr începuse s-o aplice la comportamentul electronilor. Un pas important înainte s-a înregistrat în 1924, atunci cînd LOUIS VICTOR DE BROGLIE [70] a sugerat că în anumite condiții particulele subatomice s-ar putea comporta asemenea unor unde, așa cum Einstein demonstrase că undele luminoase se comportă asemenea particulelor. Acesta a fost un imbold important pentru Schrodinger, inspirat de un seminar susținut pe această temă de Broglie. Pe la mijlocul deceniului al treilea, Schrodinger era pregătit să-și aducă propria contribuție la dezvoltarea teoriei cuantice.

Ecuția de undă a lui Schrodinger a fost inventată în timpul vacanței de Crăciun a anului 1925, și considerăm interesant contextul emoțional în care s-a produs evenimentul: soția lui Schrodinger avea o aventură extra-conjugală și, ca să se consoleze, Erwin se întâlnea, la rîndul său, cu o veche prietenă - a cărei identitate rămîne un mister -, cei doi aflîndu-se într-o stațiune de schi din Alpii Elvețieni. Acolo a conceput rudimentele unei formule despre care știa că, o dată rezolvată, va fi „foarte frumoasă” și a început o căutare de-a lungul unui an, care a culminat cu una dintre cele mai importante ecuații diferențiale din istoria fizicii matematice.

Schrodinger a exprimat efectiv ipoteza lui de Broglie într-o formulă

natică, văzînd electronul nu ca pe *un punct* aflat în diferite poziții în nucleului unui atom, ci ca pe *o undă staționară*, localizată în jurul și eajma nucleului, la niveluri energetice definite. Cele șase articole în ;ra explicat conceptul de mecanică ondulatorie au văzut lumina tiparu-1926, iar importanța lor a fost imediat recunoscută. „Forța mecanicii atorii a lui Schrodinger este uluitoare”, scrie istoricul științei David dy, „avantajele sale fiind evidente, iar însemnătatea ei susținută cu

i din Graz. Dar *Ânschluss-ul* din 1938 a avut grave consecințe pentru Schrodinger, care a devenit obiectul unei supravegheri atente din partea naziștilor, în cele din urmă a scris o „confesiune” - ceea ce i-a atras critica colegilor, deși ulterior a regretat - în care sprijinea „voința lui Hitler”. Totuși, respectivul document nu a avut darul să-i îmblânzească pe naziști, și Schrodinger a fost demis din postul pe care-l ocupa. Dându-și seama că nu puteau rămîne în Austria, Schrodinger și soția lui au fugit din țară cu zece mărci în buzunar. După o scurtă ședere în Italia și Statele Unite, el a fost invitat la Facultatea de Fizică Teoretică din Dublin, recent înființată de către liderul politic irlandez Eamon de Valera. Schrodinger a rămas aici pînă în 1956.

Inspirat într-o anumită măsură de opera filozofică a astronomului ARTHUR EDDINGTON [65], Schrodinger a avut ceea ce C.W. Kilmster a numit „a doua revărsare a geniului său” începînd cu 1935. La Dublin, el a scris *Ce este viața?*, în care oferea o posibilă explicație a funcției celulare

în încercare de înțelegere a unora dintre misterele pure ale vieții" și se
confor numără „printre cele mai însemnate scrieri științifice din secolul XX”.
mitate Deși eronată sub anumite aspecte importante, cartea a exercitat o anumită
cu influență asupra lui FRANCIS CRICK [90] și JAMES WATSON [95],
legile contribuind la descoperirea funcției moleculei de ADN.

termo După cel de-al doilea război mondial, Schrodinger și-a exprimat dorința
inamic de a reveni în Austria și în cele din urmă s-a repatriat în 1956, acceptând
ii, în un post la Universitatea din Viena. Curînd s-a îmbolnăvit și în ultimii ani
viziune a realizat puține lucruri. S-a distins prin personalitatea sa remarcabilă:
a lui foarte cult, bun orator, nonconformist și oarecum frivol, în 1920
Schrod Schrodinger s-a căsătorit cu Annemarie Berthel, o femeie delicată pe care
inger, a tratat-o ca pe o servitoare, după cum afirmă biograful său Walter Moore.
genele Deși incompatibili din punct de vedere sexual, cei doi au rămas împreună,
control fiecare dintre ei întreținînd relații extramaritale în atmosfera liberală din
au Zurich-ul interbelic. Erwin Schrodinger a murit la 4 ianuarie 1961 și a fost
entropi înmormîntat în satul Alpach.

a sau Schrodinger este unul dintre oamenii de știință a cărui operă dă naștere
dezord la fascinante speculații cu privire la locul exact care i se cuvine din per-
inea spectiva influenței exercitate. Nu trebuie omis faptul că teoria ondulatorie
care se a lui Schrodinger a fost dezvoltată cu intenția expresă de a evita „salturile
acumu cuantice” (care erau inevitabile), iar autorul ei a rămas credincios concepției
lează mai vechi cu privire la existența unei realități fundamentale. Iar ideea
în centrală din *Ce este viața?* - faptul că faptele vii sînt caracterizate de o
orice „entropie negativă” - este considerată astăzi eronată.

sistem,
și în
consec
ință
funda
mentul
vieții
putea
fi
înțeles
pe
deplin
prin
interm
ediul
propri
etăților
fizice
și
chimic
e ale
acestei
a. *Ce
este
viața?*
, scrie
Roger
Penros
e,
„repre
zintă o

diminuează oare influența aceste „greșeli”? Răspunsul este categoric negativ. Schrodinger reprezintă doar un exemplu clar despre posibilitatea savanților să dezvolte idei fructuoase din motivații greșite. Rămâne totuși că ecuația de undă a lui Schrodinger a reprezentat o contribuție deosebit de importantă la dezvoltarea mecanicii cuantice, a fost relativ ușor înțeles și a avut aplicații practice de mare amploare. Nu poate fi pusă oare în discuție însemnătatea lucrării *Ce este viața?* pentru o întreagă generație de savanți din domeniul biologiei moleculare. Faptul că influența Schrödinger persistă este o lecție despre natura aventurii științifice.

EDWIN HUBBLE

și telescopul modern

1889-1953

În anii '20 ai secolului XX, în zorii revoluției în fizică și ai teoriei generale a relativității elaborate de ALBERT EINSTEIN [59], Edwin Hubble, cu ajutorul unor telescoape mai puternice ca oricând, pregătea scena pentru o nouă cosmologie. Astronomii din secolul al XIX-lea catalogaseră stelele și discutaseră despre evoluția sistemului solar și originea Pământului - probleme grupate în conceptul de cosmogonie - dar speculațiile lor se limitau la Calea Lactee. O dată cu Hubble, un american din Middle West care lucra în uriașul observator Mount Wilson din California de Sud, s-au descoperit mii de galaxii diferite și s-a avansat ipoteza unui univers vast, în expansiune. Descoperirile cele mai importante ale lui Hubble și care au exercitat o înrîurire covârșitoare reprezintă, după cum consemnează istoricul Robert W. Smith, „un exemplu interesant de influență a esteticului asupra cosmologiei”. Opera sa „a favorizat manifestarea, în rîndul astronomilor și matematicienilor vremii, a cutezanței de a discuta și, în final, de a încerca explicarea întregii istorii a Universului.”

Edwin Hubble s-a născut la Marshfield, Missouri, pe 20 noiembrie 1889, din părinții John Powell Hubble, avocat și agent de asigurări, și Virginia Lee James. Familia s-a mutat mai târziu în Wheaton, o suburbie a orașului Chicago, Illinois, unde Hubble a urmat liceul. A fost un sportiv multilateral, foarte înzestrat și un elev de excepție, în 1906 a obținut o bursă la Universitatea din Chicago. Deși a urmat cursuri pregătitoare pentru Drept, dînd curs dorinței tatălui său, a manifestat interes față de astronomie și a frecventat cursurile lui Robert Millikan, un eminent fizician, în 1910 a primit o bursă Rhodes la Queen's College, Oxford. A petrecut trei ani în Anglia, obținînd licența în jurisprudență. Dar, întors în Statele Unite, după moartea tatălui său, a renunțat la cariera juridică. A predat vreme de un an limba spaniolă și matematica la un liceu din New Albany, Indiana, înainte de a se întoarce la Universitatea din Chicago pentru a absolvi cursurile de astronomie și a-și lua doctoratul în 1917. Hubble devenise adept al astronomiei aplicate în timpul cercetărilor făcute la observatorul

ersității Yerkes. Teza sa de doctorat, care avea să prefigureze opera viitoare, s-a numit „Investigații fotografice asupra nebuloasei Faint”. În 1919, după ce a participat la primul război mondial, Hubble s-a alăturat echipei de la Observatorul Solar Mount Wilson. Marele telescop de acolo, dotat cu o oglindă de 100 de țoi (aproximativ 2,5 m), confirmă deciziunea acordată în Statele Unite construirei de instrumente din ce în ce mai puternice, într-adevăr, performanțele optice ale noilor telescoape revoluționat astronomia. Unul dintre rezultate a fost apariția, la începutul anilor '20, a unei controverse asupra naturii nebuloaselor - pete difuze, asemănătoare norilor, ce pot fi observate pe cerul nopții. Populația de vedere exprimat de eminentul Harlow Shapley, nebulele reprezentau nori de materie interstelară aflați în interiorul Căii Lactee; alte ipoteze, mai radicale, susțineau că ele sînt, de fapt, galaxii independente. Aceste două teorii ilustrau concepții fundamentale diferite asupra structurii universului.

În 1922 Hubble a publicat „Un studiu general asupra nebuloaselor difuze” în care propunea o nouă schemă de clasificare, folosită și azi. Încă și mai important, în anul următor, pe 4 octombrie, Hubble a identificat cîteva stele în nebuloasa Andromeda, una dintre cele mai mari nebuloase cunoscute. Inițial, el crezuse că una dintre aceste stele) nouă sau o stea explozivă, dar după compararea cu imagini fotografice vechi a identificat-o drept o Cefeidă pulsantă variabilă. Ca urmare, Hubble a reușit să folosească tehnicile consacrate pentru a măsura distanța la care se afla steaua față de Pămînt. El a obținut astfel o cifră - cea a unui milion de ani-lumină - care depășea cu mult ceea ce Shapley a calculat să fie diametrul Căii Lactee. Cînd a primit de la Hubble vești pe noile sale descoperiri, Shapley a întins petitul de hîrtie unui coleg, scriind: „Aceasta este scrisoarea care mi-a distrus încrederea în universul”, iar în aceste descoperiri, completate cu alte studii făcute în cursul anului următor, Hubble a pus în mod definitiv capăt dezbaterii: existau galaxii variabile dincolo de Calea Lactee; Universul era cu mult mai vast decît se credea vreodată astronomii.

Descoperirile următoare efectuate de Hubble asupra nebuloaselor au avut o mare importanță datorită implicațiilor potențiale ale teoriei generale a relativității, elaborate de ALBERT EINSTEIN [59] în 1916, în cadrul unei noi cosmologii. Relativitatea pune în discuție dacă universul este fundamental static sau dinamic, în expansiune sau în contracție, problema decisivă, adusă în discuție de astronomul olandez Willem de Sitter, era caracterul luminii emise de galaxiile îndepărtate. Dacă Universul este în expansiune, această lumină trebuie să fie „deviată spre roșu”, indice că galaxiile se îndepărtează de Pămînt. Cum această controveră a continuat de-a lungul anilor '20, Hubble și colegul său, Milton L. Eddington, au efectuat măsurători asupra nebuloaselor îndepărtate și,

adunînd datele spectrale, au constatat, într-adevăr, o deviație spre roșu. Comunicarea lui Hubble din 1929, „O relație între distanță și viteza radială la nebuloasele extragalactice”, reprezintă o piatră de hotar în istoria astronomiei.

Mai mult, măsurînd luminozitatea acestor galaxii, Hubble a demonstrat că „viteza aparentă” a unei galaxii este cu atît mai mare cu cît aceasta e mai îndepărtată. Deși Hubble s-a abținut să o spună direct, măsurătorile sale conduceau la concluzia că exista o rată de expansiune a Universului care putea fi calculată folosind ceea ce avea să fie cunoscut ulterior drept „constanta lui Hubble”. Derivată din aceasta este „Legea lui Hubble”, care exprimă relația dintre viteză și distanță, $V = Hd$, unde H este constanta lui Hubble. Valoarea precisă a constantei lui Hubble rămîne și astăzi sub semnul întrebării.

Inițial, conceptul de univers în expansiune a întîmpinat rezistență. Albert Einstein, care a crezut o vreme în ideea de univers static - considerînd ulterior aceasta drept cea mai serioasă eroare din cariera sa - și-a schimbat opinia cînd l-a vizitat pe Hubble la Mount Wilson și la California Institute of Technology, în 1931. Declarația lui Einstein referitoare la revizuirea opiniei sale a avut efectul „catapultării lui Hubble pe orbita celebrității internaționale”, după cum scrie biograful său, Gale Christiansen. Conform unei relatări dintr-un ziar al epocii: „Universul, ca să foloșim o exprimare neștiințifică, [se îndreaptă] infernal spre haos, ignorînd legea gravitației, zburînd mereu spre exterior, din ce în ce mai repede. Este ca și cum întregul se rupe și se precipită în golul fără limite de dincolo. Nimic bun nu poate veni de aici”.

Deși Hubble a dat o nouă interpretare chestiunilor care de atunci au devenit parte a cosmologiei contemporane - spre sfîrșitul carierei sale a încercat să determine vîrsta universului -, el a evitat în mod deliberat să se angajeze direct în asemenea dispute. El scria: „Atîta timp cît mijloacele empirice nu sînt epuizate, sîntem nevoiți să traversăm tărîmul de vis al speculațiilor”. Spre deosebire de ARTHUR EDDINGTON [65] în anii '30 sau de STEPHEN HAWKING [100] în zilele noastre, Hubble a fost celebru fără să fie preocupat de popularizarea științei. Totuși, el a publicat *Tărîmul nebuloaselor* pentru publicul neinițiat în 1936 și *Abordarea observațională a cosmologiei* în anul următor. După moartea sa a apărut *Atlasul Hubble al galaxiilor*, iar în 1954 a fost publicată colecția sa de

* în 1936 Hubble a ajuns la concluzia că Universul are vîrsta de două miliarde de ani, o cifră care venea în contradicție cu metodele de datare folosite la vremea aceea. Două decenii mai tîrziu s-a descoperit că Hubble a făcut o confuzie între două tipuri de luminozitate a Cefeidelor, și cifra înaintată de el a fost mărită. Astăzi, deși estimările magnitudinilor în raport cu Pămîntul și cu stelele sînt mult mai bune, vîrsta universului continuă să rămînă incertă.

Natura științei. Hubble avea vederi politice conservatoare și s-a atârnat împotriva folosirii armelor nucleare. Conferința sa „Războiul care nu are să aibă loc” s-a constituit într-o viziune a distrugerii, imaginată curînd după încheierea celui de-al doilea război mondial, tebritatea lui Hubble a adus numeroși vizitatori la Mount Wilson, venind apropiat de intelectuali ca Walter Lippmann sau Aldous Huxley, conferențiat în fața unei audiențe distinse la Carnegie Institution din Washington, D.C., și a vizitat frecvent Anglia, unde atît el, cît și soția sa, , ambii anglofili, se întretineau cu marii savanți ai vremii. Printre țintele sale se numărau staruri de cinema și persoane din conducerea Hollywood-ului, Hubble și soția sa fiind buni prieteni cu Anita Loos, actrița a filmului *Bărbații preferă blondele*.

Elu întotdeauna evocat cu simpatie de colegii săi, Hubble era considerat de mulți drept arogant și antipatic. „Cei mai mulți, dar numai cîtiva admite spontan”, după părerea lui Timothy Ferris, „că a fost unul ; cei mai mari astronomi care au trăit vreodată.” e de altă parte, Hubble nu numai că l-a încurajat pe Milton Humason, ;eput angajat la Mount Wilson ca îngrijitor, să lucreze în astronomie, •a dat girul autorității sale în lucrările pe care le-au publicat împre-

În 1948 Hubble era primul astronom care lucra cu uriașul telescop de 200 de metri la Caltech, de la Mount Palomar. Cinci ani mai tîrziu, la 28 septembrie-1953, avea să moară în urma unui accident vascular cerebral, pe cînd regătea pentru a consacra cîteva nopți observațiilor. Gumele lui Hubble este legat astăzi nu numai de legile deplasării spre , dar și de telescopul spațial Hubble, lansat în 1990. Deși inițial au at o serie de probleme tehnice, după ce a fost reparat, telescopul)le a început să transmită pe Pămînt imagini remarcabile și continuă iruteze adîncul cosmosului mai departe decît oricare alt instrument truit pînă acum.

LOUIS VICTOR DE BROGLIE

și dualismul undă-corpusul

1892-1987

Demonstrând că la scară atomică materia are \hat{h} și \hbar caracter de undă și de particulă, prințul Louis Victor de Broglie a contribuit în anii 1920 la maturizarea teoriei cuantice. Ecuațiile lui, care la scurt timp după enunțare au fost confirmate experimental, au permis formularea unei teorii a atomului foarte asemănătoare cu cea existentă \hat{h} prezent. Dar, ca și ALBERT EINSTEIN [59], care a fost una din principalele lui surse de inspirație, de Broglie nu s-a ocupat prea mult de forma finală a mecanicii undelor și, implicit, de interpretarea statistică a Itimii microscopice. El a devenit, spre sfârșitul carierei, o prezență venerabilă dar pur decorativă. „Azi, în toamna vieții mele”, scria el cu două decenii înainte de a muri, „...nu cred că enigma a fost rezolvată.” Pentru cei mai mulți fizicieni, enigma e de mult dezlegată, iar aceasta și datorită operei lui de Broglie.

Provenind dintr-o familie nobiliară din Piemont, Louis Pierre Victor Raymond de Broglie s-a născut pe 15 august 1892 la Dieppe, în nordul Franței. Fiind cel mai tânăr dintre cei cinci copii, el avea printre strămoși pe Madame de Staël, marea scriitoare, și pe tatăl acestuia Jacques Necker, celebrul bancher de pe vremea lui Ludovic al XVI-lea. Mama lui era Pauline d'Armaille, iar tatăl lui, ducele Victor de Broglie, se număra printre membrii Parlamentului. Și-a început instruirea acasă apoi a urmat liceul Janson de Sailly din Paris. La doar 18 ani, de Broglie a primit «*Hcence*», care echivalează aproximativ cu titlul de *bachelor* din America, în istorie, la Sorbona. A continuat studiile universitare, cu intenția de a se specializa în drept, dar curînd avea să fie influențat de Henry Poincare să se orienteze către științe și matematică. Cu ajutorul fratelui său mai mare, Maurice, un bine cunoscut fizician, de Broglie s-a familiarizat cu teoria relativității și cu noua teorie a cuantelor. „Aveam 19 ani”, avea el să scrie mai târziu, „cînd am simțit cum se naște în mine vocația pentru fizica

* Echivalentul diplomei de absolvent de facultate din România (n.t.).

teoretică." Curînd a început lecturile în domeniu, a descoperit teoriile lui MAX PLANCK [50] și ALBERT EINSTEIN [59] și a început să mediteze la noile progrese din fizica teoretică. A primit o a doua *licence*, de data aceasta în științe, în 1913.

În timpul primului război mondial, de Broglie a servit o lungă perioadă în armată. El a primit comanda unei unități de radiotelegrafie încartiruite pe Turnul Eiffel și timp de șase ani a abandonat studiile în domeniul fizicii. Dar s-a familiarizat cu telegrafia fără fir, chiar în perioada în care aceasta migra spre undele scurte. După război, de Broglie s-a întors în laboratorul fratelui său și în următorii câțiva ani, din 1920 în 1924, a efectuat cea mai importantă parte a cercetărilor sale. Munca în laboratorul lui Maurice, unde s-a ocupat în principal de cercetarea razelor X și a efectului fotoelectric, l-a familiarizat cu ultimele rezultate experimentale legate de teoria atomică; primele lui lucrări datează din acești ani. Dar a avut și suficient timp ca să reflecteze asupra implicațiilor teoretice ale teoriei cuantice.

Problema de care se ocupa de Broglie era esența finală a materiei, într-o perioadă în care noua teorie atomică, dezvoltată de NIELS BOHR [66] și de ERNEST RUTHERFORD [57], părea să fie în egală măsură promițătoare dar și frustrantă pentru fizicieni. Bohr dezvoltase o foarte ingenioasă concepție asupra atomului, în care electronii se plasau pe niște orbite bine definite în jurul nucleului, unde puteau sări sau pe care puteau reveni, dar acest model venea în contradicție cu diversele rezultate experimentale. Era destul de neplăcut, pentru că modelul lui Bohr reprezenta un evident progres în teoria atomului. De pildă, modelul atomic Bohr-Rutherford dădea prima explicație substanțială a tabelului periodic al elementelor al lui Mendeleev. Dar rezultatele experimentale arătau că acest model este eronat în elementele sale esențiale.

Disertația de doctorat a lui de Broglie, „Investigații în teoria cuantelor”, conține afirmațiile de bază ale teoriei mecanicii ondulatorii. El pornește de la două articole pe care le-a scris în 1923. De Broglie se inspirase în parte din studiile de matematică efectuate în secolul al XIX-lea de William Rowan Hamilton pe teme de refracție, dar și din teoria lui Einstein, datînd din 1905, potrivit căreia, în anumite circumstanțe, undele de lumină se comportă ca niște particule. Dacă așa stau lucrurile, s-a întrebat de Broglie, oare alte particule nu se pot comporta ca niște unde? Așa cum avea să scrie mai târziu, „după o lungă meditație în singurătate, brusc mi-a venit ideea, în cursul anului 1923, că descoperirea făcută de Einstein în 1905 ar trebui să fie generalizată la toate particulele materiale, în special la electroni”.

Mai mult, ideea era susținută și de teoria lui Einstein potrivit căreia lumina și substanța sînt deopotrivă niște forme ale materiei. Se poate considera, spunea de Broglie, că toată materia elementară se comportă fie

ca particule, fie ca unde. El și-a reprezentat concepția printr-o formulă matematică, iar atunci când conducătorul lui de doctorat, Paul Langevin, a înaintat formula lui de Broglie lui Einstein, acesta i-a înțeles imediat importanța. „Citește-o”, i-a scris Einstein lui MAX BORN [64]. „Deși pare o nebunie, este foarte solidă.”

Teoretic, ecuațiile lui de Broglie formează piatra unghiulară a mecanicii ondulatorii, dezvoltată doi ani mai târziu de ERWIN SCHRODINGER [68]. În ciuda susținerii lui Einstein, ideea lui de Broglie părea atât de bizară, încât inițial a creat foarte multă confuzie. Totuși, fizicienii americani Clinton Davisson și Lester Germer au înțeles esența lucrărilor lui Schrodinger pe tema mecanicii ondulatorii. Experimentele lor de la Bell Telephone Laboratories din 1927, în care au examinat ce se întâmplă cu fasciculele de lumină care lovesc o țintă de nichel, au confirmat teoria lui de Broglie. Ei au arătat că electronii posedă două proprietăți caracteristice undelor: difracția și interferența și că amplitudinea undelor este strict în corelație cu energia particulei.

De Broglie nu a împărtășit punctul de vedere majoritar asupra fizicii cuantice în dezbaterile filozofice din anii '20. Recunoscând frumusețea matematică și rigoarea așa-numitei „interpretări de la Copenhaga” a mecanicii cuantice, de Broglie a rămas „oarecum perplex” în aceeași măsură, ca și Einstein, continuând să susțină principiul cauzalității. El a făcut eforturi considerabile pentru a demonstra că particula este de fapt instanța localizată a unde. Nu a reușit și a recunoscut cinstit că eforturile lui au eșuat.

În 1929, de Broglie a primit Premiul Nobel pentru fizică. Cu puțin timp înainte începuse să predea fizica la Universitatea din Paris, iar premiul a fost un excelent stimulent în noua sa carieră. A devenit profesor plin în 1932 și a intrat la Institutul Henri Poincare un an mai târziu. A rămas acolo până la pensionare, în 1962. A continuat să manifeste interes față de fizica aplicată și multe din lucrările lui ulterioare abordau probleme practice legate de energia atomică și de acceleratoarele de particule, de optică și cibernetică. Ajungând o personalitate proeminentă a științei franceze - amplasat în micul panteon al marilor fizicieni din această țară - de Broglie a scris foarte multe cărți, atât pentru uzul oamenilor de știință, cât și pentru popularizare. Unele au fost traduse în engleză: *Materie și lumină*, scrisă în 1937; *Revoluție în fizică*, în 1953; *Interpretarea actuală a mecanicii ondulatorii*, în 1964, iar la sfârșitul vieții, *Cuante, spațiu și timp*. De Broglie a murit pe 19 martie 1987.

HERMANN OBERTH și începuturile zborului cosmic

1894-1980

dcian, matematician și inventator german originar din România, în ziua de 25 iunie 1894 la Hermannstadt, județul Sibiu, Hermann i figurează, alături de C.E. Țiolkovski și R.H. Goddard, printre rii zborului cosmic.

i aproape toate geniile, el și-a demonstrat înclinațiile încă de pe ;a când urma cursurile Școlii din Deal din Sighișoara, perioadă în în loc să se rezume la lecțiile incluse în programă, a făcut tot felul cenții, care mai de care mai ingenioase. Jules Verne l-a fascinat, .nul *De la pământ la lună* l-a ajutat să înțeleagă încă de pe atunci că l spre astre este o problemă dependentă de viteză, nu de dimensiunului!

dolescența și tinerețea lui Hermann Oberth prezintă o importantă :bită deoarece realizările lui ulterioare au avut la bază micile experi-2 din acele vremuri. La vârsta de paisprezece ani a elaborat schița rachete, preconizând folosirea combustibililor lichizi pentru acest tip ihicul interplanetar. Un an mai târziu a conceput o centrifugă cu brațul l de 3,5 m lungime, care ar fi făcut posibil studiul efectelor presiunde la lansare asupra viitorilor călători spațiali - centrifugă similară ele folosite în ziua de astăzi la antrenamentele cosmonauților. La :sprezece ani a intuit formulele matematice corecte ale forței de pro-ie și ale vitezei optime, stabilind totodată ecuațiile mișcării în vid. La izeci și trei de ani a conceput primul motor-rachetă, iar la douăzeci și a avansat ideea rachetei cu mai multe trepte.

;>i, culmea, toate acestea fără să aibă o pregătire universitară corespătătoare! Abia după primul război mondial s-a înscris la Facultatea de licină, pe care a părăsit-o curînd pentru a se consacra fizicii. Și-a luat [ița în fizică în anul 1923, la Universitatea din Cluj. Și tot atunci a icat la editura miincheneză Oldenbourg o lucrare de referință intitulat *„Die Rakete zu den Planetenräumen”* („Racheta în spațiul interplane-

tar"), pe care a prezentat-o sub formă de disertație pentru atestarea ca profesor la Universitatea din Cluj.

Această lucrare, publicată în România abia în anul 1994 la inițiativa astronautului Dumitru Dorin Prunariu, este deosebit de importantă deoarece cuprinde conceptele de bază ale astronauticii moderne, precum și fundamentarea majorității aplicațiilor vehiculelor spațiale propulsate cu motoare-rachetă. Pe parcursul ei sînt descrise fazele zborului, efectele exercitate asupra organismului și cele patru etape ale cuceririi spațiului, numite de specialiști „cele patru teze ale lui Oberth”.

Concomitent, savantul a conceput o rachetă balistică cu înălțimea de 25 m și diametrul de 5 m, cu combustibili lichizi, a cărei realizare a devenit posibilă datorită fondurilor obținute în calitatea sa de consilier științific al Casei de Filme UFA - Berlin. Aceasta a fost prima rachetă balistică din lume - o rachetă care avea să asigure succesul regizoral al lui Fritz Lang, realizatorul filmului *Femeia pe lună*, care a rulat pe marile ecrane europene începînd din anul 1928.

Ulterior, Hermann Oberth a avansat ideea că acest tip de rachetă va putea fi folosit și în zborurile interplanetare. Sistemul giroscopic de stabilizare a zborului pe traiectorie și sistemul de răcire regenerativă a motorului au fost concepute și perfecționate tot de Oberth. La testări, prima lui rachetă a consumat, în 90 de secunde, 1 litru de benzină și 6,6 kg de oxigen lichid, dezvoltînd stabil o forță de tracțiune de 70 N la o viteză de evacuare a jetului de 756 m/s!

Apoi, în 1931, a urmat lansarea propriu-zisă, în urma căreia, în ziua de 6 martie a aceluiași an, a obținut brevetul românesc nr. 19 516 pentru „Procedeu și dispozitiv de combustie rapidă”, care presupunea injectarea combustibilului în oxigenul lichid.

În timpul celui de-al doilea război mondial, Oberth s-a implicat în conceperea și fabricarea rachetelor germane VI și V2. În 1947 a elaborat proiectul unei rachete cu trei trepte pentru explorarea cosmosului, în 1955, a fost chemat în Statele Unite ale Americii de un inginer american de origine germană, Wernher von Braun, care i-a propus să lucreze în echipă cu el la proiectarea proiectilelor balistice ale armatei americane.

În 1962 s-a stabilit definitiv în Germania, la Feucht, unde, un an mai tîrziu, a înființat societatea care îi poartă numele - o societate al cărei obiectiv principal îl constituie folosirea zborului cosmic exclusiv în scopuri pașnice. Acolo a și murit, în ziua de 28 decembrie 1980, lăsîndu-ne moștenire o serie întreagă de alte idei inovatoare care așteaptă să fie puse în practică.

Vom aminti doar una dintre ele, ce pare a avea mari șanse de dezvoltare în viitor. Ea a fost formulată încă din anul 1923, în ultimul capitol al lucrării lui de doctorat, supranumită „Biblia astronauticii”, și se remarcă prin marea sa originalitate: Hermann Oberth se gîndise să instaleze

orbită terestră o uriașă oglindă reflectorizantă, care să devieze razele
• spre Pământ, jucînd rolul unui minisoare artificial. Așa cum și-a
justificat savantul propunerea: „Dacă oglinda s-ar situa depărtare de
1000 km și ar avea 100 km diametru, lumina sa difuză utea face
locuibile zone întinse din Nordul extrem; la latitudinile tre,
lumina aceasta ar putea contracara apariția zilelor friguroase în ui
primăverii și toamnei, salvînd astfel recoltele de legume și de .e
ale unor țări...”

Hermann Oberth a fost membru de onoare al Ligii pentru Navigația
ială din Breslau (Wrocław), al Societății Britanice Interplanetare, al
etății Americane pentru Radiotehnică, al Academiei Germane de Științe
eședinte de onoare al Societății pentru Exploatarea Spațiului Cosmic
tuttgart. Conducerea Universității Babeș-Bolyai din Cluj i-a conferit
de *Doctor honoris causa*, iar în ziua de 31 ianuarie 1991, post-mortem,
iemia Română l-a inclus printre membrii săi.

JEAN PIAGET și dezvoltarea copilului 1896-1980

Studiul dezvoltării cognitive a copiilor a fost inițiat în secolul XX de psihologul elvețian Jean Piaget. În urma observațiilor și experimentelor efectuate de-a lungul unei lungi și prolifici cariere, Piaget a elaborat o foarte utilă teorie „pe etape”, care ne arată cum, din pruncie până în perioada adolescenței, copiii dobândesc treptat capacitatea de a opera cu concepte abstracte și idei concrete. Multă vreme asociat al Institutului Jean-Jacques Rousseau din Geneva, Piaget a fost o figură oarecum carismatică, iar reputația lui a supraviețuit și chiar a crescut după moartea sa. El a exercitat o influență considerabilă asupra procesului de instruire și o înrîurire salutară asupra teoriei psihanalitice; dar, ceea ce este și mai important, lucrările lui Piaget au contribuit decisiv la configurarea unei noi psihologii cognitive începând cu anii 1960. Există un consens, scrie Morton Hunt, că Piaget „a fost cel mai mare psiholog infantil al secolului XX... Influența pe care a exercitat-o s-a datorat nu numai frumuseții și caracterului explicit al teoriei lui, dar și descoperirilor remarcabile, obținute prin cercetări migăloase, pe care și-a fundamentat teoria”.

Jean Piaget s-a născut pe 9 august 1896 la Neuchâtel, un canton elvețian unde se vorbea limba franceză. Mama lui provenea dintr-un mediu calvinist cu puternice convingeri religioase, în vreme ce tatăl lui, care era profesor și medievalist, manifesta scepticism în materie de religie. Jean a fost un copil serios, care vădea un interes precoce pentru natură. Pe la vârsta de 11 ani, a trimis unei reviste naturaliste locale un articol de trei paragrafe, care a fost publicat, despre o vrabie albinoasă pe care o observase într-un parc. Împrietenindu-se cu custodele muzeului local, el a manifestat interes față de moluște, iar la vârsta de 16 ani a publicat primul din numeroasele sale articole asupra acestei familii de nevertebrate în *Journal de Conchyologie*. Între timp, Piaget își îndeplinea cu conștiințiozitate obligațiile școlare la liceul pe care îl urma. În 1914, s-a înscris la Universitatea din Neuchâtel, iar în 1918 și-a luat doctoratul, susținând o disertație despre distribuția moluștelor în Alpii Elvețieni. Gândirea

gică, mai precis preocupările în direcția embriologiei și a teoriei
îți ei la începutul secolului XX, a devenit aspect definitoriu pentru
de cercetare al lui Piaget.

După primul război mondial, Piaget a studiat psihologia experimen-
a Zurich. A participat la prelegerile lui Eugen Bleuler și Carl Jung
bist influențat de modul în care foloseau ei examenul clinic pentru a
e informații de la pacienți. Curînd, Piaget s-a mutat la Paris, unde a
jut să lucreze cu Theodor Simon, fostul colaborator al răposatului
:d Binet, inventatorul testelor de inteligență. Solicitat de Simon să
joreze la standardizarea subiectelor unui test pe care psihologul bri-

Cyril Burt îl efectua pe copiii din Marea Britanie, Piaget a remarcat
mmite răspunsuri eronate se înscriu într-un tipar, „în acest moment”,

David Cohen, „Piaget a dat dovadă de un fler extraordinar.” Pentru
scoperi cum și cînd încep copiii să-și însușească idei simple cum ar
spunem, echivalența unor operații ca $3+2$ și $2+3$, Piaget a decis că
ie să efectueze niște experimente.

,a începutul carierei sale, Piaget manifestase oarecare interes față de
le lui SIGMUND FREUD [44] - deși ulterior nu prea era dispus să
te despre emoții - și a publicat unele articole pe teme de psihanaliză
'•chives de Psychologie, revistă publicată în Elveția, în urma acestei
ități publicistice a primit, în 1921, invitația de a conduce Institutul
gogic Jean-Jacques Rousseau din Geneva. Acolo, Piaget și-a început
țările la grădinița institutului, observînd și interogînd copiii în vîrstă de
pînă la șase ani, apoi analizînd răspunsurile pe care le dădeau la
Dările lui. Prima lui carte asupra psihologiei infantile a fost publicată în
și tradusă doi ani mai tîrziu în engleză sub titlul *Language and Thought
e Child* („Limbajul și gîndirea copilului”), în anii '20 a apărut o în-
ă serie de cărți, printre care *Judecata și raționamentul la copil*, *Concepția
ului despre lume* și *Concepția copilului despre cauzalitatea fizică*.
3ru înainte de a fi împlinit treizeci de ani, Piaget a ținut un discurs în
Societății Britanice de Psihologie în 1927.)escoperirea esențială a lui
Piaget a fost aceea că un copil nu raționează

ca un adult și că doar treptat își abandonează sistemele de credințe
nitive”, specifice vîrstei. De pildă, la diverse vîrste, copiii cred că tot
mișcă este viu; că visele vin din afară și că toate lucrurile au un

Abandonarea treptată a acestor credințe este un proces în etape și
că mai multe tipare cognitive, pe care Piaget le-a numit „invarianți
ionali”. *Acomodarea* este unul dintre acești invarianți, reprezentînd
nța unei persoane de a se adapta la ceea ce îi impune realitatea,
"t a propus alt termen general, *asimilare*, iar teoria lui a căpătat de-
rea de „model acomodare-asimilare”.

similară, termen împrumutat de Piaget din fiziologie, este procesul
Dare un copil încorporează aspecte ale lumii exterioare în structura lui

intelectuală în plină formare. Piaget a identificat câteva forme sau metode de asimilare. Prin acțiuni repetate, discriminare prin recunoaștere, procese de gândire generalizatoare și prin operațiuni mentale „reciproce” - vedere și pipăit, de pildă - pruncii și copiii își construiesc mental o imagine despre lume, precum și o teorie globală asupra modului în care funcționează aceasta.

Lui Piaget, mare admirator al teoriei cunoașterii a lui Kant, nu i-a scăpat nici relația dintre gândirea copiilor și discursul filozofic. El a definit propriile studii drept „epistemologie genetică”. O întâlnire în 1928 cu ALBERT EINSTEIN [59], care i-a făcut mai multe sugestii referitoare la cercetările lui, l-a inspirat pe Piaget să-și elaboreze, în 1946, lucrarea *Concepția copilului despre timp*.

Teoriile lui Piaget au fost formulate și modificate pe parcursul mai multor ani. În cele din urmă, el a diferențiat patru etape ale dezvoltării gândirii, de la naștere la adolescență. În *stadiul sensori-motor*, de la naștere până pe la doi ani de viață, pruncii dobândesc treptat capacitatea de a percepe și de a dezvolta comportamente prin care pot manipula percepția. Piaget denumesc perioada de la aproximativ doi la circa șapte ani *stadiul preoperațional*, în timpul căruia copiii își însușesc limbajul și o reprezentare de bază despre lume. Totuși, ei rămân egocentrice, nefiind capabili să ia apărarea altcuiva, în stadiul *operațiunilor concrete*, de la aproximativ șapte ani până la adolescență, copiii învață să numere, să ordoneze lucrurile și să se gândească la concepte. Limitările lor țin de gândirea abstractă. Stadiul *operațiunilor formale* începe pe la doisprezece ani și reprezintă forma esențialmente matură a gândirii.

Deși inițial Piaget s-a așteptat ca studiile sale despre copii să dureze patru-cinci ani, acestea au devenit componenta principală a unei cariere care s-a întins pe câteva decenii. Pe lângă cercetările asupra copiilor de la Institutul Rousseau, Piaget a făcut observații minuțioase și îndelungate pe propriii copii - Jacqueline, Lucienne și Laurent - care au fost înregistrate în câteva cărți devenite clasice: *Originile inteligenței la copii*, publicată în 1936, *Construcția realității la copil*, în 1937, și *Visurile ludice și imitațiile la copii*, în 1946. În anii '40, Piaget a început să investigheze adolescența - stadiul operațiunilor formale - pentru a descoperi cum face față copilul schimbării și gândirii abstracte. Cartea sa *Dezvoltarea gândirii logice din copilărie până în adolescență*, publicată în limba engleză în 1958, este un studiu efectuat pe aproximativ 1500 de copii elvețieni; lucrarea a fost scrisă în colaborare cu Barbel Inhelder.

Din 1929 până în 1954, Piaget a fost profesor de psihologie la Universitatea din Geneva, oraș în care a condus și Centrul pentru Epistemologie Genetică, în acești ani, lucrările lui au fost adesea ignorate de psihologii de orientare behavioristă. Dar Piaget era foarte admirat de studenții și de colegii lui din Geneva și de numeroși membri ai comunității academice

Statele Unite, în anii '60, munca lui făcea obiectul unor ample dez-
bateri. Carismatic și prietenos, Piaget își provoca interlocutorii la dispute
faptuale, dar acestea nu au generat vreo rivalitate încrâncenată în psi-
hologia americană și nici lupta internă care a discreditat psihanaliza, în-
ciuda importanței sale, probabil că era inevitabilă o re-formulare a
ideii lui Piaget, având în vedere numeroasele lui idiosincrazii. „Gran-
devorurile afirmații ale lui Piaget nu s-au ridicat la înălțimea
construcțiilor lui experimentale specifice”, scrie Howard Gardner. „For-
mele logice care stau la baza diverselor stadii sînt invalidate, stadiile
e sînt contestate, iar descrierile proceselor biologice ale transformărilor
stadii au fost trecute cu vederea pînă și de savanții care îl privesc cu
respect.” Dar, adaugă Gardner, Piaget „a pus bazele unui întreg
domeniu al psihologiei - care se ocupă de dezvoltarea capacităților
cognitive ale omului - și a elaborat un program de cercetare care e în
continuă desfășurare și în zilele noastre. Pînă și dovezile care îi infirmă teoria
de fapt un omagiu adus importanței sale contribuții în domeniul
psihologiei”. Jean Piaget a murit pe 17 septembrie 1980.

THEODOSIUS DOBZHANSKY

și sinteza modernă

1900-1975

În 1937, Theodosius Dobzhansky a publicat o carte cu un impact excepțional, *Genetica și originea speciilor*, un tur de forță în care sînt integrate teoriile eredității și ale geneticii populațiilor în teoria selecției naturale a lui CHARLES DARWIN [27]. Aici a apărut prima profesiune de credință a „sintezelor moderne” și, împreună cu opera lui ERNST MAYR [80] și a lui George Gaylord Simpson, a generat robustul neodarwinism din zilele noastre. Naturalist, genetician și biolog evoluționist, Dobzhansky a scris mult și pe teme foarte variate pe parcursul îndelungatei sale cariere. „Cele mai importante contribuții la teoria biologică modernă a evoluției”, declară sec Ernest Boesiger, „îi revin lui Dobzhansky.”

Născut pe 25 ianuarie 1900 la Nemirov, în Rusia, Theodore Dobzhansky este fiul lui Grigori Karlovici Dobzhanski, instructor de matematică de origine poloneză, și al Sofiei Vasilievna Voinarski, din familia căreia făcuseră parte mai mulți preoți ortodocși ruși și romancierul Fiodor Dostoievski. Mutîndu-se la Kiev, în urma unui accident suferit de tatăl său, Dobzhansky a început cursurile gimnaziale în 1910. În tinerețe, el a devenit un colecționar pasionat, mai întîi de fluturi, apoi de coleoptere, pentru ca în final să se specializeze în gărgărițe. După izbucnirea primului război mondial, Dobzhansky abia a scăpat de tăvălugul acestuia, în timpul revoluției bolșevice, el a urmat cursurile Universității din Kiev și a frecventat societatea entomologică locală, colecționînd zeci de mii de insecte. După declanșarea războiului civil, a fost martorul unei succesiuni amețitoare de guverne rusești ale albilor sau roșilor, care au sporit greutățile și incertitudinea profesională. După absolvirea Universității din Kiev, în 1921, Dobzhansky a devenit lector de biologie, iar în 1922 a prestat o activitate practică pentru soviete, investigînd bolile sfeclei de zahăr.

La începutul anilor '20, Dobzhansky a aflat cu entuziasm că legile mendeliene ale eredității fuseseră confirmate de THOMAS HUNT MORGAN [53], care făcuse cercetări asupra musculiței de oțet, *Drosophila*.

nd s-a mutat de la Kiev la Universitatea din Petrograd (c L :t
id avea să se numească Leningrad), începînd propriile
sale „xperi-;e pe insecte. Dar primele lui studii au reprezentat mai
degrabă efor-de a înțelege mutațiile pe calea morfologiei sau a
structurii fizice a ;ophilei. Asistent la Laboratorul de Genetică și
Zoologie Experimen-Dobzhansky a lucrat sub îndrumarea lui Iuri
Filipcenko, unul dintre lai influenți zoologi ruși. Receptiv la genetica
mendeliană, Filipcenko lulase la mijlocul anilor 1920 distincția dintre
microevohiție, care apare velul individului, și *macroevoluție*, care
operează asupra unor populații gi. Aceste concepte ierarhice au
devenit importante în munca de mai u a lui Dobzhansky. !ariera lui
Dobzhansky a luat o nouă turnură în 1927, cînd, cu spri-

lui Filipcenko, a primit o bursă de studii în Statele Unite, pentru a
i la laboratorul lui Morgan de la Universitatea Columbia. Filipcenko
zut curînd în dizgrație în timpul „Thermidorului rusesc" și a murit în
) . în acel context politic n-a mai fost posibilă întoarcerea în țară a lui
zhansky. înainte de a muri, Filipcenko i-a scris lui Dobzhansky,
rajîndu-l să rămînă cu Morgan cît mai mult timp posibil pentru a
sni „un splendid morganoid". într-adevăr, în „camera muștelor" de la
imbia, Dobzhansky a cîștigat încrederea lui Morgan și a fost invitat să
iute cu acesta la California Institute of Technology, în 1928. Dobzhan-
avea să rămînă în Statele Unite tot restul vieții, n timp ce
Dobzhansky învăța tehnicile analizei cromozomiale în care gan era
deschizător de drumuri, fiind de formație naturalist, el și-a ifestat
receptivitatea și față de problemele globale ale evoluției. „In-ml meu
față de genetică venea din preocuparea pentru evoluție, care le
sorginte filozofică", avea să spună Dobzhansky mai tîrziu, deși nu ba
întru totul cursul cercetărilor lui Morgan și ale adepților acestuia,
zhansky a făcut cercetări răsunătoare asupra musculiței de oțet, obținînd

cromozomiale și analizînd diferențele foarte fine dintre diverse
ilații de insecte, în 1935, el formulase teoria conform căreia speciile
ază „mecanisme de izolare" pentru a-și asigura integritatea. El a con-
t astfel un pod intelectual între laboratorul lui Morgan și lumea
raliștilor. Din 1936, vreme de patruzeci de ani, Dobzhansky a publicat
rie de lucrări de importanță majoră sub titlul comun de „Genetica și
ilațiile naturale". O mare parte din cercetările sale s-au efectuat pe o
nită specie de musculițe de oțet, *Drosophila pseudoobscura*. n
această perioadă, preocupările filozofice ale lui Dobzhansky se
binau cu cele experimentale, în contextul unei importante orientări
: analiza cuantificată, în 1918, Ronald Fischer propusese folosirea
;ticii pentru înțelegerea modului în care se comportă genele în cadrul
ilațiilor mari, iar în 1930 a publicat *Teoria genetică a selecției natu-*
Doi ani mai tîrziu a apărut cartea lui J.B.S. Haldane, *Cauzele evoluției*,

care demonstra nu numai că selecția naturală poate dirija evoluția de-a lungul mai multor generații, dar și că nu este necesară o dependență de mutațiile extinse și frecvente. Această analiză, matematică în esența ei, a devenit unul dintre instrumentele folosite de Dobzhansky pentru o nouă sinteză. Statistica pornea de la ideea că schimbările mici la nivelul individual pot, dacă sînt favorizate de selecția naturală, să genereze schimbări extraordinare la nivel de specie în ansamblu, într-un timp relativ scurt.

În 1936, Dobzhansky a ținut o serie de prelegeri, publicate în anul următor sub titlul *Genetica și originea speciilor*, în care a relatat „povestea coerentă” a ipotezelor de bază ale teoriei evoluției. Dobzhansky prezintă o structură ierarhică bazată pe o analiză statistică. El vede mutațiile și schimbările cromozomiale ca pe „un prim stadiu sau nivel al procesului evoluției, guvernat în întregime de legile fiziologiei indivizilor”. Mutațiile genetice la acest nivel pot să se dezvolte sau să se piardă, întâmplător. Dar, la un nivel secundar, „sub influența selecției, migrației și izolării geografice se va modela structura genetică a populațiilor în noi forme, în conformitate cu mediul secular și cu ecologia, în special cu obiceiurile de împerechere ale speciei”. Astfel, selecția naturală acționează asupra unor specii întregi atunci cînd mediul determină „schimbări istorice în populația vie”. În sfîrșit, Dobzhansky indică un al treilea nivel, care este dezvoltarea unor mecanisme de preservare a speciei ca entitate distinctă prin izolare geografică, izolare sexuală sau sterilitate hibridă*.

Este semnificativ faptul că Dobzhansky a reușit să ne demonstreze în ce măsură experimentele pe populații întregi, în natură, se pot baza pe predicții matematice. *Genetica și originea speciilor* „semnalează foarte clar o tendință ce poate fi denumită mișcarea înapoi-la-Natură”, scrie Leslie C. Dunn la un moment dat. „Metodele folosite în laborator sînt suficient de bune pentru a fi aplicate în acel laborator suprem al biologiei care este natura însăși”. Acum, că înțelesese relația dintre genetică și selecția naturală, Dobzhansky putea să formuleze paradigma lui clasică: „în biologie, nimic nu are sens dacă nu este privit în lumina evoluției”.

Atunci cînd cercetarea lui Dobzhansky s-a combinat cu aceea a lui Ernst Mayr din domeniul ornitologiei și cu aceea a lui George Gaylord Simpson din paleontologie, neodarwinismul rezultat a generat ample discuții pentru explicarea fenomenelor biologice la toate nivelurile, de la cel microscopic la cel molecular. În esență, sinteza modernă a rămas valabilă pînă în zilele noastre. Ea are un efect practic imens prin faptul că recon-

* Catîrul este un bine cunoscut exemplu de sterilitate hibridă. Un catîr mascul, născut dintr-un măgar și o iapă, este în general steril. Ca mulți hibrizi, catîrul este mai rezistent decît oricare dintre părinți și va lucra pentru tine vreme de 20 de ani, cum a spus cîndva William Faulkner, doar pentru plăcerea de a te lovi o dată.

ază lumea naturaliştilor şi a taxonomiştilor cu aceea a geneticienilor. WARD O. WILSON [97] scria: „Pentru prima oară, noi date de pe n şi din laborator au evidenţiat deosebiriile dintre specii şi rase, ilu-înd natura variaţiei în cadrul populaţiilor prin cromozomi şi gene şi i paşii microevoluţiei". În 1940, Dobzhansky s-a mutat de la Caltech la Universitatea Colum-

iar din 1962 pînă în 1970 a fost asociat al Universităţii Rockefeller. i continuat activitatea în domeniul geneticii tehnice pînă la sfîrşitul erei. Lui Dobzhansky îi plăcea munca de teren, astfel că în anii 1940 .cut călătorii lungi în Bazinul Amazonului, în Brazilia, Peru, Argenti-Ecuador şi Columbia. Tot el l-a tradus pe Trofim Lisenko, prezentînd-i lucrările unor biologi occidentali buimăciţi. Dar una dintre cele mai ortante contribuţii ale lui Dobzhansky după publicarea *Geneticii şi ginii speciilor*, care i-a adus un considerabil prestigiu, a fost aceea de minare, în beneficiul publicului larg, a problemelor biologiei evoluţiei / impactului ei asupra societăţii. Aceasta a reprezentat o schimbare înctă în centrul de greutate al muncii lui, survenită după încheierea coifului.

în 1946, *Ereditate, rasă şi societate*, scrisă împreună cu Leslie C. in, a dezvăluit toate tarele rasismului, devenind în scurt timp un best-er. *Evoluţia omenirii* (1962) surprindea diverse aspecte ale evoluţiei ului şi investiga influenţa geneticii asupra culturii. Concepţia lui Dzshansky despre lume, exprimată în această carte, reflectă gîndirea ogică în întrepătrundere cu psihanaliza, arta, estetica şi limbajul. Lu-rea *Diversitatea genetică şi egalitatea umană*, apărută în 1973, s-a esat, de asemenea, publicului larg. Dobzhansky făcea referiri atît la ;pectivele ereditare, cît şi la cele culturale, în momentul în care scria e acestea, cu mult înainte de celebrele dezbateri pe tema „natură con-artificial", el reprezenta un punct de vedere în esenţă ecologist, din riorul unuia dintre cele mai importante avansposturi ale biologiei, în ce 'este apartenenţa politică, Dobzhansky era un liberal mîndru şi preţuia t ideea de individualitate; el acorda importanţă atît dotării genetice, cît afluenţei determinante a mediului şi culturii.

Spre deosebire de Mayr sau Simpson, ceilalţi doi artizani ai sintezei denie, Dobzhansky a crezut toată viaţa în Dumnezeu. El frecventa erica Ortodoxă de rit răsăritean, iar spre sfîrşitul carierei, după ce s-a olnăvit de cancer, se ruga în fiecare zi. Dobzhansky credea că religia rebui să se adapteze la progresul ştiinţei şi, spune Costas B. Krimbas,

închipuia că poate da o mîină de ajutor la evoluţia gîndirii religioase -o lume tot mai ştiinţifică". Credinţa lui că universul este antropocen-, în contradicţie cu gîndirea mai tuturor oamenilor de ştiinţă ai seco-i XX, face obiectul cărţii *Biologia grijii supreme*, publicată în 1967.

„Omul, acest misterios produs al evoluției lumii”, scrie el, poate fi în același timp și protagonistul, dacă nu chiar pilotul acesteia.”

Theodosius Dobzhansky a fost copleșit cu onoruri în ultima parte a vieții. Printre multe altele, a primit Medalia Darwin în 1959 și Medalia Națională pentru Științe în 1964. În 1924 s-a căsătorit cu Natalia Petrovna Sivertseva, ea însăși biolog, cu care a avut o fiică, Sophia Dobzhansky Coe, care avea să devină antropolog. După ce a plecat de la Universitatea Rockefeller în 1970, Dobzhansky a devenit profesor asociat la University of California din Davis. La sfârșitul vieții a suferit de leucemie și a murit pe 18 decembrie 1975. Este înmormântat la Mather, în California, locul stațiunii botanice experimentale unde a lucrat o bună bucată de vreme, a călărit și a colecționat exemplare de *Drosophila*.

ENRICO FERMI

și fizica atomică

1901-1954

Enrico Fermi ocupă un loc aparte în istoria secolului XX, el fiind cel dedesubtul unui stadion de fotbal din Chicago, a realizat, în 1942, a reacție nucleară autoîntreținută, controlată de om - pasul inițial care mduce la construirea bombei atomice. Mult timp înainte de aceasta, el devenise o figură centrală în fizica modernă, în anii '20 el a dezvoltat o metodă statistică de analiză a particulelor subatomice, folosită și în prezent. Iar atunci când dezintegrarea beta, emisia de electroni dintr-un nucleu dă naștere la Dactiv, i-a uluit pe fizicieni, Fermi a furnizat o explicație senzațională: existența unei noi forțe în natură - forța slabă*. De-a lungul anilor '30, el a condus o serie de experimente de transformare a unor elemente chimice variate în izotopi radioactivi. Deși realizările sale nu sunt comparabile cu cele ale lui JAMES CLERK MAXWELL [35], ALBERT EINSTEIN [59] sau NIELS BOHR [66], totuși, așa cum scrie Lloyd Motz și Jefferson Weaver, „Cu extraordinara sa inteligență și interesul său arzător pentru toate ramurile fizicii, cu autoritatea dobândită în fizica neutronilor - Fermi a devenit liderul necontestat al fizicii nucleare". Născut la Roma, pe 29 septembrie 1901, Enrico Fermi a fost cel mai mare dintre cei trei copii ai lui Alberto Fermi, director în administrația irigărilor, și al doilea în învățătoarei Ida de Gattis. Fermi a rămas multă vreme piată de familie, așa cum aparținea clasei de mijloc, dedicată muncii, laică și modestă. A excelat foarte devreme în matematică și științe, vădind un talent deosebit la mecanică, o trăsătură comună cu mulți alți fizicieni, în copilărie, el și sora sa construiau motoare și jucării electrice; în același timp, Enrico a avut pe de rost părți din *Divina Comedie* a lui Dante și din satira epică Ariosto, *Orlando Furioso* (o favorită și a lui GALILEO GALILEI [7]).

Deși începuse să studieze fizica matematică încă din primii ani ai adolescenței, el a fost propulsat hotărâtor în această direcție de moartea bruscă a fratelui său, de care fusese foarte apropiat. Enrico avea atunci paisprezece ani.

În 1918, Fermi beneficiază de o bursă care-i permite să frecventeze Școala Normală Superioară de la Universitatea din Pisa. Obține doctoratul în fizică în 1922, absolvind *magna cum laude*. La acea dată era deja bine informat cu privire la fizica atomică, ale cărei baze abia fuseseră puse. De fapt, îi cunoștea mai bine pe fizicienii contemporani decât pe profesorii săi. La vârsta de douăzeci și doi de ani era considerat o personalitate de o anume importanță în Italia. Fermi și-a dezvoltat o capacitate impresionantă de a depune o muncă susținută, calitate care avea să-l caracterizeze toată viața, în 1927, după un an de studiu asupra teoriei cuantice cu MAX BORN [64] la Universitatea din Göttingen, Fermi s-a întors în Italia în calitate de conferențiar la Universitatea din Florența.

Prima mare contribuție a lui Fermi în domeniul fizicii, respectiv în mecanica cuantică, datează de la jumătatea anilor '20. Fermi a sugerat că „principiul excluziunii”, propus de Wolfgang Pauli în 1925, care limitează posibilitățile de poziționare a unui electron în jurul nucleului atomic, poate fi aplicat și la explicarea comportării atomilor în gaz. Această idee, care a devenit cunoscută drept statistica Fermi-Dirac, a fost transformată ulterior într-un instrument deosebit de important în statistica cuantică.

În 1926 Fermi devine primul profesor pe viață de fizică teoretică al Universității din Roma. Avansarea lui rapidă în ierarhia mondială a fizicienilor a reprezentat o adevărată renaștere a fizicii în Italia, în 1928 a publicat lucrarea *Introducere în fizica atomică*.

În 1929 este primit în Academia Regală din Italia de către dictatorul fascist Benito Mussolini, devenind cel mai tânăr membru al acesteia.

Poate cea mai importantă realizare a lui Fermi, înregistrată către sfârșitul anului 1933, o constituie teoria dezintegrării beta. În acest proces natural, care are loc în orice particulă radioactivă, nucleul particulei emite electroni. Mecanica nucleului părea încălcată, deoarece, aparent, emisia de electroni nesocotea principiul conservării energiei. Ca și în cazul modelului atomic Bohr-Rutherford, unde nu era clar de ce electronii aflați pe presupusele lor orbite nu se prăbușesc pe nucleul atomic, dezintegrarea beta ridică întrebarea de ce nucleul își păstrează integritatea în ultimă instanță. Fermi a arătat că dezintegrarea beta presupune crearea simultană a unui electron și a unui *neutrino* - o particulă fără masă, a cărei existență a postulat-o și pe ea - a denumit-o astfel la începutul anilor '30 (a fost descoperită experimental în 1956). Astfel, cu toate că nucleul atomic nu conține electroni, totuși, în fenomenul de dezintegrare el emite electroni și energie. Fermi a avansat ipoteza că o *forță slabă*, mai puternică decât cea gravitațională, dar mult mai slabă decât forța electromagnetică, este responsabilă pentru

dezintegrarea beta. Deși revista britanică *Nature* a refuzat să publice articolul lui Fermi asupra dezintegrării beta, acesta a avut un puternic impact după apariția sa în Italia. Datorită remarcabilei lui capacități de a-și argumenta ipoteza, fizicienii au fost dispuși să accepte conceptul unei noi forțe fundamentale în natură.

În 1934, experimentele realizate de Irene și Jean Frederic Joliot-Curie i-au demonstrat că prin bombardarea nucleelor elementelor cunoscute pot fi create elemente radioactive. A fost o descoperire deschizătoare de drumuri, care l-a determinat pe Fermi să se întoarcă în laborator. Folosind neutroni necetiniți prin trecerea prin parafină pentru a le crește puterea, el a creat un număr de izotopi radioactivi și le-a cercetat proprietățile.

Regimul fascist din Italia era de mult instituit, dar alianța lui Benito Mussolini, din 1936, cu Germania nazistă a avut un efect descurajant asupra comunității academice. Fermi a evitat să-și publice articolele în Germania și a strâns legăturile cu americanii, în 1938 Italia a început propria sa campanie antisemită și, deși Fermi nu manifesta un interes deosebit față de politică, își făcea griji pentru soția sa, Laura, care era evreică. Atunci când, în același an, Fermi a primit Premiul Nobel pentru cercetările sale experimentale asupra radioactivității artificiale, el s-a decis să emigreze în Statele Unite. După ce a călătorit la Stockholm ca să-și încaseze premiul, nu s-a mai întors la Roma, ci a plecat spre New York, unde a sosit pe 2 ianuarie 1939. A preluat postul de profesor de fizică

- la Columbia University și s-a stabilit la Leonia, în New Jersey. | în

1939, descoperirea fisiunii atomice, de care Fermi fusese foarte aproape cu câțiva ani înainte, a revelat fizicienilor posibilitatea dramatică a crea reacții în lanț cu un mare potențial exploziv. Deși nu a identificat sursa în timpul experimentelor de bombardare cu neutroni a elementelor, desfășurate în anii '30, Fermi a avut o intuiție extraordinară în privința înnoptării atomilor. Chiar dacă inițial refuzase să se implice, Fermi s-a mutat la Universitatea din Chicago în 1942 și a devenit figura centrală în dezvoltarea experimentală și teoretică a bombei atomice.

Fermi a coordonat activitatea preliminară de construire a unei „pile atomice” (termen inventat de el), pentru a crea o reacție nucleară auto-întreținută, la Stagg Field, Universitatea din Chicago. Folosind uraniu pur și oxid de uraniu, pila era constituită din peste 18 tone de uraniu de grafit, folosite pentru a difuza energia nucleară în toată structura, cu bare de cadmiu introduse în interior pentru a controla reacția. După depărtarea barelor, la 2 decembrie 1942, pila a atins masa „critică” de douăzeci și opt de minute. A fost prima reacție nucleară în lanț controlată din lume.

Sub pseudonimul Henry Farmer, Fermi a devenit consilier general al proiectului Manhattan, la Los Alamos, New Mexico, în vara anului 1944. El a participat la așa-numita Trinity, explozia test a bombei, la 16 iulie 1945.

Potrivit unei cunoscute anecdote, înainte de detonare, el a împrăștiat bucățele de hârtie pe pământ pentru a evalua forța bombei în funcție de felul în care acestea vor fi răvășite de suflul exploziei.

După terminarea celui de-al doilea război mondial Fermi s-a întors la Universitatea din Chicago și a preluat catedra de profesor la Institutul pentru Studii Nucleare. Autoritate incontestabilă în domeniul științei, Fermi reprezenta un adevărat magnet pentru studenții la fizică. Cîțiva dintre foștii studenți ai lui Fermi au devenit laureați Nobel, inclusiv MURRAY GELL-MANN [96]. Către sfîrșitul vieții, Fermi a manifestat interes pentru domeniul, nou la acea epocă, al fizicii particulelor.

La începutul epocii McCarthy, Fermi, spre deosebire de prietenul său EDWARD TELLER [87], a depus mărturie în favoarea lui J. ROBERT OPPENHEIMER [81].

Fermi a primit numeroase onoruri în cursul vieții sale. Ca o încununare a meritelor sale în domeniul fizicii experimentale, a fost denumită *fermion* particula elementară care respectă statistica Fermi-Dirac; electronul și protonul, de exemplu, sînt fermioni. Elementul cu numărul 100 din tabelul periodic, descoperit în 1952, poartă denumirea *fermium*. *Fermi-ul*, o unitate de măsură a lungimii foarte mică, egală cu 10^{-13} cm, este folosit în fizica nucleară.

Enrico Fermi a murit de cancer la stomac la 30 noiembrie 1954. Cînd colegul și biograful său Emilio Segre l-a vizitat la spital, Fermi măsura debitul lichidului din tubul său intravenos, numărînd picăturile de fluid și cronometrîndu-le căderea.

WERNER HEISENBERG

și teoria cuantică

1901-1976

La jumătatea deceniului al treilea al secolului XX, fizicienii au renunțat la ideea de a vizualiza atomul pe măsură ce se impuneau modelele lor mecanice cuantice, în 1925, Werner Heisenberg a devenit unul dintre principalii arhitecți ai noii teorii cuantice și doi ani mai târziu a propus principiul de incertitudine care stabilea niște limite în privința posibilităților de măsurare a particulelor subatomice. Alături de NIELS BOHR [66], în anii '30 Heisenberg a devenit unul dintre exponenții principali ai „doctrinei de la Copenhaga” referitoare la teoria cuantică, dobândind pentru aceasta o deplină recunoaștere care s-a perpetuat până în zilele noastre. În perioada nazismului, Heisenberg nu s-a alăturat exodului spre Statele Unite, ci a preferat să rămână în Germania. Acolo, în timpul celui de-al doilea război mondial, a lucrat la cercetările legate de fisiunea nucleară, scopul suprem, extrem de controversat în anii din urmă. „Werner Heisenberg, născut în zorii secolului XX”, scrie biograful său David Cassidy, „a devenit unul dintre cei mai mari, dar și mai controversați fizicieni ai acestei perioade.”

Werner Heisenberg s-a născut la 5 decembrie 1901 în orașul german Wurtzburg, părinții săi fiind August Heisenberg, profesor de fizică la Universitatea din München, și Anna Wecklein Heisenberg. În copilărie, Werner a avut o relație apropiată cu mama sa și a dezvoltat un caracter cu manifestare duală: calm față de cei din jur, dar impulsiv în sine însuși, ceea ce contrasta, dar reflecta în același timp puternica inteligență și ambițiile academice ale tatălui său. În septembrie 1911, Werner a frecventat Gimnaziul Maximilians - o instituție prestigioasă condusă de bunicul său din partea mamei - pe care l-a absolvit unsprezece ani mai târziu. A participat la mișcarea tinerilor germani în timpul primului război mondial și a suportat din plin consecințele reprimării revoltei de inspirație comunistă a muncitorilor din Bavaria din 1919. În perioadaătoare, Heisenberg a încercat, cu rezultate îndoielnice, să nu se implice în viața politică.

Heisenberg a pătruns în lumea fizicii într-un moment propice, înscriindu-se la Universitatea din München în anul 1920. În 1922, anul în care a început să studieze cu MAX BORN [64], Heisenberg s-a întâlnit cu Niels Bohr la Universitatea din Göttingen. Cei doi oameni de știință au făcut o plimbare peste muntele Hain, iar după aceea Bohr avea să spună despre Heisenberg: „înțelege totul”. Heisenberg și-a luat doctoratul la München în 1922, pentru ca în anul următor să plece la Copenhaga ca să-și continue activitatea la Institutul de Fizică aflat sub conducerea lui Bohr. În 1925 Heisenberg a dezvoltat mecanica matricială - o descoperire considerată un punct de cotitură important în fizica modernă.

Încă de la începutul anilor '20 apăruseră probleme serioase în legătură cu modelul atomic Rutherford-Bohr. În pofida succesului său, acesta nu putea să explice o multitudine de fenomene experimentale, în 1924 Heisenberg a început să se gândească la posibilitatea elaborării unei teorii în care cantitățile observabile și măsurabile, cum ar fi intensitatea luminoasă și frecvența, să fie singurele variabile. La fel cum ALFRED EINSTEIN [59] decisesese să trateze ca fictive mărimile infinite implicite în legile newtoniene, Heisenberg a impus recunoașterea faptului că electronii nu pot fi măsurați individual cu certitudine. „Ei împărțeau”, scrie David Cassidy despre Heisenberg și colegii acestuia, „idei esențiale precum existența salturilor și discontinuităților cuantice din interiorul atomilor și respingeau ideea unor modele atomice *anschaulich* - care puteau fi vizualizate.”

La scurt timp după ce Heisenberg a dezvoltat mecanica matricială - numită astfel pentru că folosea algebra matricială pentru descrierea electronului - fizicianul austriac ERWIN SCHRÖDINGER [68] a propus un alt model, numit mecanica ondulatorie. La început nu a existat un consens cu privire la corectitudinea uneia sau alteia dintre teorii. Ulterior s-a demonstrat că ele sînt echivalente din punct de vedere matematic, în ciuda faptului că una caracterizează electronul ca particulă, iar cealaltă, ca undă. Heisenberg a interpretat această contradicție aparentă într-un celebru articol publicat în anul 1927 și intitulat „Despre conținutul intuitiv al cinematicii și mecanicii cuantice”. Aici el a propus conceptul care a devenit ulterior strîns asociat cu numele său: „principiul incertitudinii”. Acesta stabilește că nu este posibil să se calculeze cu deplină precizie nici poziția, nici impulsul unei particule subatomice. Practic, cu cît este mai mare certitudinea cu care se măsoară viteza unei particule subatomice, cu atît mai incertă va fi stabilirea poziției sale. Principiul incertitudinii dădea deplină greutate unei idei care devenise cunoscută de cîțiva ani în fizică, și anume faptul că atomul nu poate fi descris în limbajul obișnuit. Acesta poate fi doar măsurat, iar măsurătorile respective conțin inerent incertitudine din cauza limitelor percepției umane.

În anii care au urmat, Heisenberg a devenit unul dintre susținătorii principali ai acestei noi „interpretări de la Copenhaga” a mecanicii cuan-

împreună cu Niels Bohr și alții, el a exercitat o influență uriașă
atât
jropă, cât și în Statele Unite, țară pe care a vizitat-o în 1929,
susținând
jii de conferințe importante la Universitatea din Chicago, între
anii
și 1941, Heisenberg a fost profesor de fizică la Universitatea
din
;ig, unde a lucrat alături de Wolfgang Pauli și alții la
dezvoltarea
fodinamicii cuantice și la teoria cuantică a câmpului, punînd
bazele
:ărilor legate de fizica nucleară și fizica energiilor înalte. În
anul
împreună cu Erwin Schrodinger și PAUL DIRAC [77] a
primit
ful Nobel pentru fizică pentru anul
1932.

;fuzul lui Heisenberg de a părăsi Germania în timpul lui Hitler,
ca ticiparea sa la edificarea potențialului energetic nuclear al
țării în l celui de-al doilea război mondial au fost analizate atent
de-a lungul Deciziile sale politice au reflectat, pe de o parte,
patriotismul său, de alta convingerea, împărtășită de mulți alți
germani ne-națiști, că va ieși victorios în urma acestui război.
Heisenberg însuși a fost din considerente politice de către SS-
iști în 1937, dar a fost exone-către liderul acestei organizații,
Heinrich Himmler. Conform fi l or soției sale, Elisabeth
Schumacher, Heisenberg vedea politica :nea unui joc de șah,
în care sentimentele și pasiunile oamenilor ibordonate
cursului prestabilit al evenimentelor politice, la fel cum jocului
de șah se supun regulilor jocului". El a refuzat să părăsească [nia
pentru totdeauna atunci cînd a avut prilejul, și anume în timpul
lui de conferințe susținut în 1929 în Statele Unite. La întoarcerea
în nia și-a cumpărat o locuință la țară, hotărît, după cum
afirma el, fac datoria cît mai bine cu putință".

1942, Heisenberg a fost numit director al Institutului de Fizică
Wilhelm din Berlin. A lucrat la fisiunea nucleară și a
condus îl lui Hitler privind uraniul. Deși s-a considerat
plauzibilă ipoteza n căreia Heisenberg ar fi întîrziat deliberat
construirea de către lia a unei bombe atomice, chestiunea este
departe de a fi clarifi-1941, în timpul unei vizite pe care i-a
făcut-o lui Niels Bohr, cu mp înainte ca acesta să fugă în
Statele Unite, Heisenberg a discutat •eațiile nucleare și se pare
că a și făcut schița unui reactor. Intențiile senberg - să fi fost
vorba de un avertisment, o fanfaronadă sau o ie deschisă a
intențiilor sale pașnice - rămîn neclare pînă în zilele

ifirșitul celui de-al doilea război mondial, Heisenberg a fost
arestat
Aliați și închis timp de șase luni în Anglia, alături de alți
oameni
[ă germani. În 1946 i s-a permis să se întoarcă în Germania,
unde
urnit director al Institutului de Fizică Kaiser Wilhelm din
Gottin-

'enit
ulteri
or
Institu
tul
Max
Planc
k.
Heise
nberg,
care
era
destul
de
:nci
cînd
și-a
făcut
desco
periril
e, s-a
remar
cat
printr-
o
îndelu
ngată
mstbe
lică.
în
calitat
e de
om de
știință
public
, el a
condu
s
delega
ția

i

Germaniei la Consiliul European pentru Cercetări Nucleare și a fost profund implicat în problemele politicii științei. A scris mai multe cărți, printre care' *The Physicist's Conception of Nature* („Concepția despre natură a unui fizician") și o autobiografie, *Physics and Beyond* („Fizica și dincolo de fizică"), în 1970 a demisionat din postul de director al Institutului Max Planck. Șase ani mai târziu, la 1 februarie 1976, a murit de cancer. La dispariția lui, colegii și prietenii au organizat o procesiune cu luminări la ușa locuinței sale.

Ajuns la o vîrstă înaintată, Heisenberg și-a pierdut interesul pentru fizica particulelor, fiind convins că există o problemă conceptuală cu noțiunea de particule elementare precum quarkurile; în schimb, și-a îndreptat atenția spre o versiune a teoriei unificate a câmpului. „Va trebui să renunțăm la filozofia lui Democrit și la conceptul de particule elementare fundamentale", scria el în *Tradition in Science* („Tradiție în știință"). „Și va trebui să acceptăm în schimb conceptul de simetrii fundamentale derivat din filozofia lui Platon." într-adevăr, spre sfîrșitul vieții, Heisenberg a revenit la platonismul pe care-l îmbrățișase în tinerețe, moștenirea comună a familiei și a educației sale.

LINUS PAULING

și chimia secolului XX

1901-1994

alitățile specifice și interacțiunile dintre numeroasele substanțe chimice organice și anorganice, naturale și sintetice - au fost descrise, dar lăsată explicată în mod corespunzător de chimia secolului al XIX-lea. se explică existența unor diferențe atât de palpabile între lucruri (de ? lu, între moale și tare sau între dulce și acru), ca să nu mai pomenim nenumăratele reacții chimice care se produc între un număr relativ înalt de elemente? Deși se scurseseră câțiva ani buni din secolul XX, înregistrase nici un progres în domeniul teoriei chimice. Dar cam în i '30 ai secolului XX, datorită noilor metode de analiză derivate din mecanica cuantică, de-acum maturizată, începea să se prefigureze o nouă imagine a legăturii chimice. Aceasta a culminat nu numai cu o nouă modalitate de analizare a proprietăților chimice ale elementelor și participare a reacțiilor chimice, dar totodată a avut consecințe imense în biologiea moleculară și în interpretarea biochimică a vieții. Prima calitate importantă în acest proces de transformare a fost americanul Pauling.

Linus Pauling s-a născut la 28 februarie 1901 în Oswego, Oregon, în părinților săi, Lucy Isabelle Darling Pauling și Herman William Pauling. Familia Pauling se distingea prin câteva particularități remarcabile. Familia avea o mătușă, Stella „Fingers” Darling, care era o spărgătoare de furci celebră, iar altă rudă a sa se ocupa cu spiritismul. Herman Pauling, farmacist (la un moment dat făcea reclamă produsului „Pilulele lui Pauling pentru fețele palide”), a murit de tânăr în urma unui atac gastric. Aceasta se întâmpla în 1910, la scurt timp după ce scrisese oare unui ziar local în care solicita sprijin pentru încurajarea aptitudinilor intelectuale excepționale ale fiului său. După moartea soțului, Pauling a condus o pensiune în orașelul Condon din Oregon. La de doisprezece ani, Linus, care nu manifestase interes față de chimie timp timp trăise tatăl său, a început să efectueze experiențe cu substanțe chimice procurate de la o topitorie abandonată.

Deși a părăsit liceul în 1917 fără să obțină diploma de absolvire -diploma respectivă i-a fost înmînată în 1962, după ce a cîștigat al doilea Premiu Nobel -, Pauling s-a înscris la Colegiul Agricol Oregon, unde a studiat ingineria chimică. Educația din colegiu a fost mai degrabă autoimpusă, dat fiind că mama lui ar fi preferat ca el să muncească pentru a spori veniturile familiei. După ce a obținut diploma de absolvire în 1922, Pauling a început studiile universitare la California Institute of Technology, care pe vremea aceea avea o facultate de chimie extraordinară, condusă de Robert Millikan, eminentul fizician al cărui experiment simplu cu „picătura de ulei” a condus la calcularea pentru prima oară a sarcinii electronului. La Caltech, Pauling a început să manifeste interes pentru chimia fizică și în scurt timp a intrat sub influența lui Roscoe Dickinson, care tocmai pune la punct o metodă de folosire a difracției cu raze X, descoperită cu un deceniu mai devreme de către MAX VON LAUE [60], pentru studierea compoziției cristalelor complexe. În colaborare cu Dickinson, Pauling a descris structura mineralului numit molidenită și a continuat cu publicarea cîtorva articole. Pauling a primit doctoratul *summa cum laude* în 1925.

Apariția unei noi teorii cuantice la mijlocul anilor '20 a permis o mai bună înțelegere a atomului și a deschis noi perspective în chimie. Pauling a plecat în 1926 în Europa, petrecîndu-și timpul la Munchen cu Arnold Sommerfeld, pe care-l cunoscuse cu doi ani mai devreme, și întîlnindu-se apoi cu SCHRODINGER [68] la Zirrich, cu NIELS BOHR [66] la Copenhaga și cu WERNER HEISENBERG [75] și MAX BORN [64] la Göttingen. Relațiile stabilite între Pauling și personalitățile de frunte din domeniul mecanicii cuantice erau emblematice pentru noile legături care se statorniceau între chimie și fizică. Cînd a revenit la Caltech în 1927, el se număra printre puținii chimiști în viață care își însușise principiile teoriei cuantice. În 1931 a devenit profesor plin la Caltech și a predat la Universitatea Berkeley, California, din 1929 pînă în 1934.

În 1928, mergînd mai departe pe calea deschisă de primele sale cercetări privind cristalele, Pauling a făcut apel la teoria cuantică pentru a face lumină în privința legăturii chimice. El a subliniat faptul că proprietățile specifice ale diferiților atomi sînt strîns legate de electronii acestora în interpretarea dată de mecanica ondulatorie. Pauling a elaborat o serie de reguli care defineau sistematic formarea legăturilor chimice. Pornind de la forma lor matematică, prin generalizare, aceste reguli sînt legate de împerecherea și mișcarea de spin a electronilor și de locul unde pot fi găsiți aceștia pe orbitalii* atomului. Interacțiunea dintre orbitali determină relațiile

* Orbitalii reprezintă regiunea din jurul nucleului atomic în care pot fi găsiți electronii, derivați din conceptul inițial al electronilor aflați pe orbite fixe. Orbitalele sînt newtoniene; orbitalii țin de mecanica ondulatorie cuantică.

face și, la o scară mai mare, diferitele proprietăți asociate cu substanțele chimice. „Dacă cineva dorește să se exprime poetic”, scriu Ted și Ben Hertzberg în obiectiva lor biografică consacrată lui Pauling, „se poate spune că atomii încearcă să ajungă unii la alții distorsionând funcțiile de undă ale electronilor lor în așa fel încât, în maniera cea mai eficientă, să se «înșfăce» reciproc. În felul acesta, atomii se reunesc ca să alcătuiască molecule, elementele de bază ale materiei.”

În 1931, cel mai semnificativ articol al lui Pauling, „The Nature of the Chemical Bond” („Natura legăturii chimice”) a fost publicat în *Journal of the American Chemical Society*. Acesta avea să fie primul dintr-un șir de multe articole devenite clasice, apărute în primii ani ai deceniului al patrulea, în care ideile lui Pauling nu au trecut neobservate. El a ajuns renumit pentru contribuția sa în cercurile științifice și a fost omagiat în presă ca un tânăr științiv american și un potențial câștigător al Premiului Nobel. Pauling s-a bucurat la înălțimea atenției de care s-a bucurat, căci era un orator excelent, capabil să-și explice teoriile și descoperirile, pe care le plasa cu mare încredere într-un context adecvat și le îmbogățește cu imagistică condimentată cu umor. În 1931, în timp ce susținea o conferință prilejuită de primirea titlului Langmuir, el a continuat să vorbească cu o pauză aproape întreruptă atunci când, dintr-o întâmplare, instalația electrică s-a defectat și a rămas în întuneric, în 1939 Pauling a publicat prima ediție a cărții *Nature of the Chemical Bond*, una dintre cele mai importante lucrări chimice din secolul XX.

„Cam prin 1935”, scria Pauling, „am simțit că am înțeles pe deplin natura legăturii chimice.” În continuare, el și-a extins cercetările vizând sinteza unor molecule mai complexe, cum ar fi cele organice. A manifestat interes față de biologie încă din 1929, atunci când geneticianul J. B. S. HUNT MORGAN [53] a venit la Caltech; Pauling a priceput importanța chimiei pentru înțelegerea procesului vieții. Cercetările lui Pauling în sfera biochimiei au avut repercusiuni în mai multe domenii specifice, inclusiv în medicină. Primele sale studii au conținut încercări de a desluși structura hemoglobinei, proteina care transportă oxigenul în sânge și dă culoarea roșie a acestuia. La început nu a reușit, dar câțiva ani mai târziu - cu prilejul unei revelații pe care a avut-o în unul din sejururile la Century Club din New York - a ajuns să descopere mecanismul chimic al anemiei celulelor în formă de secară*, în consecință, (în timp ce s-a confirmat că această boală a sîngelui are o bază moleculară se transmite după legile eredității formulate de Mendel și că este o boală genetică pentru a asigura protecția împotriva malariei, ceea ce a explicat apariția ei preponderent la negri.

Boală ereditară sanguină care îi afectează mai ales pe africanii indigeni și pe descendenții acestora, în care acumularea celulelor în formă de secară, cu deficit de hemoglobină, are drept consecință anemia, coagularea sîngelui și dureri articulare (n.tn).

Descoperirea de către Pauling a anemiei hemoglobinică a reprezentat un moment de referință în biogenetică. Totodată, l-a determinat să studieze mai aprofundat reacțiile serologice și să cerceteze structura anticorpilor și relația lor cu antigenii invadatori. Inspirat și încurajat de KARL LANDSTEINER [55], cel mai apreciat cercetător în domeniul imunologiei din acea vreme, Pauling a elaborat o importantă teorie, deși nu într-un totu corectă, a interacțiunii anticorp-antigen, și s-a ocupat de producerea primilor anticorpi sintetici în 1942.

Dar cele mai răsunătoare realizări ale lui Pauling în domeniul biochimiei au fost studiile sale privind proteinele și aminoacizii, care au constituit temelia progreselor ulterioare în biologia moleculară. Proteinele sînt omniprezente în microuniversul biologiei și, încă de la începutul secolului XX, erau considerate cheia înțelegerii sistemelor vii; dar au rezistat analizei din cauza numărului lor mare și a complexității. Paralel cu folosirea unor tehnici convenționale, Pauling a adoptat metoda devenită ulterior celebră prin care construia modele la scară ale moleculelor în timp ce obținea indicii de pe urma studiilor de difracție cu raze X. Pauling a început să studieze această problemă în 1937, iar spre sfîrșitul anilor '40 era pregătit să respingă ideea că moleculele mari s-ar supune unui anumit tip de simetrie în conexiunile lor repetate. Datorită prodigioasei sale imaginații științifice, Pauling și-a dat seama că, mai degrabă, structura helicoidală reprezintă „relația *generală* dintre două obiecte asimetrice, dar echivalente, în spațiu”. Constatînd că moleculele lungi tind spre această formă, Pauling a publicat, în 1950, împreună cu Robert Corey, un articol de importanță capitală privind structurile helicoidale.

Structura ADN-ului, molecula lungă, subțire, cu structură dublu-helicoidală care codifică informația genetică și dirijează sinteza proteinelor, este cea mai importantă descoperire datorată intuiției lui Pauling. Într-adevăr, se poate presupune că Pauling însuși ar fi făcut această descoperire dacă nu s-ar fi amestecat guvernul Statelor Unite. Deși se ocupa de această problemă, Pauling nu a avut acces la noile fotografii de difracție cu raze X de înaltă calitate obținute de Maurice Wilkins la King's College din Cambridge. El intenționa să le vadă în timpul unei călătorii pe care urma să o efectueze în Anglia în anul 1952. Totuși, din cauza opiniilor politice liberale ale lui Pauling, Departamentul de Stat, la propunerea Comitetului pentru Activități Antiamericane, a refuzat să-i reînnoiască pașaportul, în consecință, Pauling a rămas în Statele Unite. La începutul anului 1953, el a publicat un articol care descrie modelul triplu-helicoidal pentru molecula de ADN - care constituia o eroare. După numai două luni, JAMES WATSON [95] și FRANCIS CRICK [90] au dat o explicație corectă a structurii dublu-helicoidale.

În ultima sa parte, cariera lui Pauling a fost marcată de activismul său politic, în deceniul al patrulea al secolului XX fusese un susținător al re-mar-

dar nereușitei campanii socialiste a lui Upton Sinclair pentru ocu-
iostului de guvernator al Californiei. După cel de-al doilea război ,
Pauling a devenit un contestatar fervent al politicii războiului rece
[ustînător influent al tratatului pentru interzicerea testelor nucleare, în
iQ a fost anchetat în calitate de radical de stînga. Legiunea Americană
;ria ca pe unul dintre „adeptii liniei comuniste”, iar cînd a cîștigat
Nobel pentru Pace în 1963, *New York Herald Tribune* l-a numit ist
împăciuator”, în timpul războiului din Vietnam, Pauling a sprijinit era
politica Noii Stîngi și a devenit unul dintre purtătorii de cuvînt
>teia, dar sub nici o formă nu poate fi considerat un gînditor politic,
aba considerație acordată la Caltech celui de-al doilea Premiu Nobel t
de el l-a determinat pe Pauling să se mute în 1963 la Centrul
Studierea Instituțiilor Democratice, în 1967 el s-a numărat printre
orii de la Universitatea din Sîn Diego și, între anii 1969 și 1974,
-a pensionat, a lucrat la Universitatea Stanford. ultimul sfert de
veac al vieții sale, aproximativ din 1966, Pauling plicat în efortul
de a demonstra importanța vitaminei C în evitarea obișnuite și a
multor altor boli, printre care herpesul și cancerul, mtut oferi o
dovadă convingătoare privind eficacitatea megadozelor (amină pe
care el și soția sa, Ava Helen, le luau în fiecare dimineață, jtînd,
probabil, propria sa longevitate, împreună cu un creștin funda-list,
Arthur Robinson, Pauling a înființat în 1974 Institutul de Medi-
Ortomoleculară, în prezent Institutul pentru Medicină și Știință
s Pauling” din Palo Alto, California.

ața personală a lui Pauling a fost calmă în exterior, dar nu lipsită de
cte interioare, în 1922 s-a căsătorit cu Ava Helen Miller, una dintre
ițele sale, și au avut trei băieți și o fată în decursul unei lungi și
e căsnicii. Deși ateu, el și soția sa au aderat la biserica unitariană
, spunea el, „acceptă ca membri oameni animați de ideea de a face
»ună lumea în care trăim”. Participarea lui Pauling la două studii
în)ameni de știință își evaluau personalitatea cu ajutorul testelor
Ror-h i-a scos la iveală tendințele narcisiste, ambiția puternică și
imaginația bogată, dar și sentimente de deșertăciune. Se pare că
Pauling avea e să-și înăbușe emoțiile și depunea mari eforturi pentru
a și le contro-însuși trăia cu senzația că nu este un tată foarte bun
pentru copiii lui, care cea mai apropiată i-a fost fiica sa, Linda
Pauling Kamb. i ultimii ani ai vieții, Pauling s-a bucurat de o
admirație generală, iția sa la un *talk show* după moartea soției sale
s-a soldat cu un mare r de scrisori de compasiune din partea
femeilor, în 1990 i s-a diag-;at un cancer la prostată, care ulterior s-a
extins și la intestine. Linus ng n-a afirmat niciodată că doza sa zilnică
de zece grame de vitamină C :onferi nemurire. A murit la 19 august
1994.

PAUL DIRAC

și electrodinamica cuantică

1902-1984

„Și apare Dirac”, scrie Abraham Pais despre momentul de răscruce istoric din deceniul al treilea al secolului XX, când Paul Dirac a devenit personalitatea centrală care a marcat dezvoltarea mecanicii cuantice. Așa cum WERNER HEISENBERG [75] și ERWIN SCHRODINGER [68] elaboraseră ecuațiile care descriau comportamentul particulelor la nivel subatomic, în 1927 Dirac a formulat o „teorie a câmpului” care descrie natura luminii la interacțiunea cu materia - o realizare extraordinară în istoria științei. Iar în 1928 el a descoperit, folosind principii relativiste, o ecuație pentru prezicerea comportamentului unui electron - un prim pas de mare importanță pentru dezvoltarea teoriei moderne a electrodinamicii cuantice. Dirac a mai prezis și existența pozitronului, „perechea” pozitiv încărcată a electronului încărcat cu sarcină electrică negativă. De fapt, pozitronul a fost detectat pentru prima oară în 1932 - prima dintre numeroasele „antiparticule” esențiale lipsite de masă prezise de mecanica cuantică. Dirac a exercitat o influență considerabilă asupra fizicii, dar el s-a limitat doar la formularea unor ecuații abstracte; i-a lipsit interesul încărcat de pasiune al lui NIELS BOHR [66], Heisenberg sau Scrodinger față de implicațiile filozofice ale noii fizici.

Paul Adrien Maurice Dirac s-a născut la Bristol, Anglia, în ziua de 8 august 1902, în casa părinților săi Charles Adrien Ladislav Dirac și Florence Hannah Dirac, născută Holten. Relația dintre Dirac și tatăl lui, care era de origine elvețiană și preda franceza, a fost considerabil îngreunată de mania pentru disciplină a acestuia din urmă, astfel că mediul familial i-a afectat foarte mult psihicul. Dirac, care ca adult era deosebit de tăcut, avea să explice mai târziu că tatăl său nu pune nici un preț pe contactele sociale și în plus insistă ca micul Paul să-i vorbească exclusiv în franceză, o limbă pe care copilul o cunoștea foarte puțin. „Prin urmare, ajunseseam să nu mai scot un cuvânt dacă nu eram întrebat. Am fost un introvertit și îmi petreceam timpul gândindu-mă la problemele naturii.” În 1935, la moartea tatălui său, Dirac îi scria soției lui, Margit: „Acum mă simt mult mai liber”.

în timp ce urma cursurile colegiului Merchant Venturer, școala se-;undară unde predă tatăl său, Dirac a dovedit aptitudini excepționale pentru matematică. La colegiul din Bristol, el a studiat ingineria electrică, deși obiectul îl interesa destul de puțin, și în 1921 și-a luat bacalaureatul în științe cu rezultate excepționale. Nereușind să-și găsească de lucru după absolvire din cauza ratei ridicate a șomajului din Anglia, a primit aprobarea de a continua studiul matematicii la Bristol. Capacitățile lui excepționale i-au permis să obțină în 1923 o bursă care i-a permis să-și continue studiile în domeniul cercetării la St. John's College, Cambridge. Vei 1-a cunoscut pe Niels Bohr și a studiat teoria atomică.

Marea importanță a lui Dirac pentru mecanica cuantică se datorează și nui context istoric favorabil, fiindcă el a sosit la Cambridge într-un loment de criză acută a teoriei cuantice. Deși modelul atomic iohr-Rutherford fusese conceput pe baza ideilor din mecanica cuantică, oua teorie nu putea prezice comportamentul electronului nici măcar în ecinătatea celui mai simplu atom, respectiv atomul de hidrogen. Examind particule al căror diametru era mai mic de o miliardime de centime-ru, fizicienii atinseseră limitele percepției umane. Mecanica matricială și lecanica ondulatorie, cele două soluții ale mecanicii cuantice, aveau o sență matematică și contraziceau în multe privințe intuiția, spre deosebire e fizica clasică. Ele au fost dezvoltate separat de către Werner Heisen-erg, în 1925, și Erwin Schrodinger în 1926 - și tocmai acesta a reprezen-t momentul intrării în scenă a lui Dirac.

În 1925, Dirac și-a adus prima sa contribuție la teoria cuantică atunci nd a văzut o ciornă a primului articol despre mecanica matricială scris s Heisenberg. Dirac a recunoscut în aparatul matematic unele similitu-ni cu o formulare clasică obscură din secolul al XIX-lea, a derivat o >rmulă echivalentă și i-a scris lui Heisenberg, provocând o mare agitație Gottingen. Și când, după câteva luni, ecuațiile lui Schrodinger au arătat t electronii pot fi văzuți și ca niște pachete de unde în jurul nucleelor ornice, Dirac a fost în măsură să demonstreze că mecanica clasică poate considerată un caz special al mecanicii cuantice.

Dirac și-a conceput teza de doctorat pe baza mecanicii matriciale a lui eisenberg și și-a luat doctoratul în fizică la St. John's College, Cam-idge, în 1926. În primăvara aceluia an el a plecat din Anglia ca să se tîlnească și să colaboreze cu Heisenberg în Germania, precum și cu iels Bohr la Copenhaga. Pînă în toamnă a reușit să elaboreze o „teorie transformării” care unifica mecanica matricială și mecanica ondulatorie tr-o singură ecuație abstractă, în 1927, teoria sa a fost prezentată la a ncea Conferință Solvay de la Bruxelles, unde s-au purtat numeroase [scutii pe marginea ei. În general, fizicienii îl considerau pe Dirac în elași timp convingător și greu de urmărit. Erwin Schrodinger, de exem-, i se plîngea lui Bohr că Dirac „habar n-are cît de *difficile* sînt arti-lele lui pentru o ființă omenească obișnuită”.

mentatori au descoperit recent „radiații cosmice” care bombardează atmosfera terestră din spațiul cosmic. Iar la California Institute of Technology, o cameră cu ceață puternică, construită pentru studierea unor radiații, a detectat urmele anumitor particule care aveau într-adevăr *masă* ca și electronii, dar erau încărcăți *pozitiv*. Este membru al corpului profesoral de la St. Johns College în 1927, mai apoi ca să predea, iar în 1932 a devenit profesor de fizică la MIT. A ocupat acest post până în 1969, chiar dacă a mai predat și la conferințe peste tot. Spre sfârșitul deceniului al șaptelea s-a mutat în Florida, iar între anii 1972 și 1984 a predat fizica la Florida State University. Soția lui Dirac a fost Margit Wigner, sora marelui fizician Eugene Wigner. Soții Wigner au avut două fiice, personalitate celebră în lumea fizicii, în pofida excentricității sale, a fost adulat și îndrăgit de toată lumea. Presa scria despre el că este ca o gazelă și pudic ca o servitoare victoriană. El recurgea adesea la ce psihologii numesc „gîndire concretă”, ceea ce pe colegi avea să-i amuze. Astfel, formula banală de început a unei conversații, „și suflă tare vîntul” l-a făcut la un moment dat pe Dirac să se ridice din masă, să deschidă ușa de la intrare și apoi să-și reia locul spre a mă: „într-adevăr, așa e”. Cînd Wolfgang Pauli și-a propus să slăvească, l-a întrebat pe Dirac cîte bucăți de zahăr ar trebui să pună în cafea, i-a răspuns: „Cred că una e de ajuns pentru tine”. O clipă mai tîrziu, generalizat precizînd: „Cred că bucățile astea sînt făcute în așa fel încît să fie suficiente pentru oricine”.

Dirac a avut simpatii politice oarecum de stîngă, iar contactul pe care îl avea cu știința sovietică a determinat autoritățile să-i refuze viza de intrare în Statele Unite în timpul războiului rece. Totala sa lipsă de interes pentru artă sau literatură, avînd în vedere educația pe care a primit-o, este de RICHARD FEYNMAN [92], care ulterior a dezvoltat și mai mult electrodinamica cuantică, în ultima parte a carierei, Dirac a insistat asupra conceptului contradictoriu de „frumusețe matematică”, iar biograful lui, I. S. Kragh, consideră că acesta ar fi unul dintre motivele care au făcut ca „mijlocul deceniului al patrulea să reprezinte o importantă linie de despărțire: toate marile sale descoperiri au fost realizate înainte de anul 1945 după aceea contribuțiile sale în domeniul fizicii s-au dovedit nesemnificative”. Nimic din toate acestea nu diminuează meritul lui Dirac de a fi creatorul teoriei cuantice „forma definitivă”, scrie John C. Taylor, „creînd o teorie de convingătoare ca și mecanica lui Newton”, iar Dirac a murit la 20 octombrie 1984.

Radiațiile cosmice constau din nuclee ale unor elemente comune, cum ar fi electronii, protonii și alte particule elementare. Acestea au fost detectate încă din 1911 și numite în onoarea lui Dirac în 1925, dar originea lor nu este certă.

KONRAD LORENZ

și etologia

1903-1989

Konrad Lorenz este celebru pentru cărțile sale de popularizare științifică precum *Despre agresiune*, *Omul întâlnește dinozaurii* și *Inelul regelui Solomon*. Dar el este și unul dintre fondatorii etologiei, adică al studiului comportamentului animalelor, în principal în mediul lor natural, din perspectiva evoluției. În spatele imaginii populare a lui Konrad Lorenz - o fotografie foarte cunoscută îl prezintă urinat de un cârd de gâște dispuse într-un singur șir - se află omul de știință care a demonstrat că o mare diversitate de comportamente pot fi considerate ca fiind programate genetic și induse de mediu. Puternicele și originalele lui generalizări au stimulat cercetarea în genetică, biologia evoluției și psihologia. Concomitent, Lorenz a înțeles atât complexa interacțiune între organism și mediu, cât și simplitatea ei fundamentală.

Născut la Viena pe 7 noiembrie 1903, Konrad Zacharias Lorenz a fost fiul Emmei Lecher și al lui Adolf Lorenz, celebru chirurg ortoped, descoperitorul unei metode simple de tratare a unei forme comune de deformare congenitală a șoldului. Adolf Lorenz, care a fost la rândul său foarte aproape de decernarea unui Premiu Nobel, a devenit un celebru milionar după ce a tratat fiica unui industriaș din domeniul conservelor de carne din Chicago. La Altenburg, reședința de vară amplasată în valea Dunării, Konrad, copil zvăpăiat și pus pe șotii, a îndrăgit de mic animalele, ceea ce l-a determinat să îmbrățișeze cariera de naturalist. La Viena, el a primit o instruire de tip liberal, la Schottengymnasium.

Deși Konrad era interesat de zoologie (se spune că la vârsta de 10 ani îl citise pe CHARLES DARWIN [27]), tatăl lui dorea ca el să devină medic. După un semestru la Universitatea Columbia - unde a văzut pentru prima oară cromozomi în laboratorul lui THOMAS HUNT MORGAN [53] - Lorenz s-a întors în Europa ca să studieze medicina la Universitatea din Viena. Dar n-a renunțat la pasiunea sa pentru studiul animalelor, mai ales al păsărilor. Tatăl lui avea să scrie mai târziu: „Konrad... prefera ornitologia practicii medicale. Nu am fost deloc entuziasmat de alegerea

-am iritat foarte tare atunci cînd am spus că nu are importanță să un bîtlan e mai prost sau mai puțin prost decît se crezuse anterior". pa ce și-a luat diploma în medicină, în 1928, Lorenz a refuzat să e meseria. A preferat să ocupe un post de lector la departamentul tomie al Universității din Viena, iar în 1933 și-a luat doctoratul în ie. La Institutul Anatomic al Universității, el a devenit protejatul inoscutului anatomist Ferdinand Hochstetter. Lorenz era fascinat de itatea de a detecta o descendență evolutivă prin simpla studiere a rii fizice, lucru pe care îl încercase și Hochstetter prin anatomia sa •ață. Lorenz începuse să creadă că această metodă „se aplică mode-omportamentale, ca și structurii anatomice". Această idee avea să punctul de pornire pentru activitatea lui ulterioară, nii cu gîște" din perioada 1934-1938 au marcat atît o abordare nentală originală, cît și apariția unui cadru teoretic. Studiind gîsca

în mediul ei natural, pe domeniul familiei sale din Altenburg, a devenit mama adoptivă a unor păsări. Motivația lui o constituia area îndeaproape a comportamentului acestora. Astfel, el a putut tiparele de creștere, ritualurile de curtare, împerecherea și cuibări-unci cînd bobocii ieșiți din ouăle clocite au dat ochii cu el pentru oară - putea fi vorba de oricare alt obiect, după cum avea să ob-Iterior - ei l-au tratat ca pe mama lor. După cum a reieșit mai apoi, enușie este foarte potrivită pentru studiu, pentru că alte păsări nu că se atașează de mama-surogat, dar în cele din urmă încep s-o și să-i facă avansuri sexuale. Lorenz a inventat termenul de „îm-;" sau „ștanțare" pentru a generaliza acest comportament neonatal. 1936, Lorenz s-a întîlnit cu Nikolaas Tinbergen, un behaviorist al :lor, ale cărui vederi erau remarcabil de asemănătoare cu ale lui, iar

au început o colaborare fructuoasă, bazată pe o strînsă relație de ie. Rezultatul conlucrării lor s-a concretizat într-o conceptualizare rofundată a strategiilor de bază folosite de animale pentru a se da cu mediul în nenumărate feluri. Ei au demonstrat că animalele nai că au tipare de învățare complexe, preprogramate, cum ar fi rea", dar și programe de formare a unor caracteristici condiționate . De pildă, păsările vor cînta, dar mai întîi trebuie să se familiari-u trilurile semenelor lor. în plus „declanșatorii înnăscuți" sau ii-semne" sînt niște replici care, o dată percepute, vor declanșa Dare de reacție. Stimulii simbolici sînt de obicei legați de vînătoare, area prădătorilor sau de comunicare. De pildă, un măcăleandru, scînd în culoarea roșie un mascul intrus, va ataca orice mănunchi 3 roșii. Ca și EDWARD O. WILSON [97], el a descoperit că o

plecată în căutarea hranei va lăsa pe sol o urmă odorizată pentru ida pe celelalte. Descrierea și elucidarea acestor strategii, care se c la un spectru larg de animale, ca și la insecte, au avut loc pe

parcursul mai multor ani și în cele din urmă au consolidat prestigiul etologiei.

O serie de biologi ai secolului XX au ajuns la concluzia că e dificil de separat gândirea științifică de influența politicii, iar cazul lui Konrad Lorenz este elocvent în acest sens. În 1940, el a publicat o lucrare în care afirma că domesticirea animalelor de către oameni reprezintă un pericol de degradare genetică și pentru unii, și pentru ceilalți, într-un stil care ar putea fi descris drept pronazist, Lorenz vorbea despre „arta decadentă” și făcea apel la „selecția pentru tărie, eroism, utilitate socială”. El scria: „ideea rasistă ca bază a statului nostru [german] a îndeplinit multe deziderate în această privință”. Ulterior, Lorenz avea să fie aspru criticat pentru această lucrare, pe care a pretins că a scris-o spre a fi pe placul autorităților naziste. Deși și-a temperat entuziasmul inițial, Lorenz a continuat să susțină că „domesticirea [animalelor] este o amenințare la adresa omenirii”.

La Universitatea din Viena, Lorenz a fost lector de anatomie comparată și psihologie animală din 1937 până în 1940. El a devenit apoi pentru scurt timp șeful catedrei de psihologie generală la Universitatea Albertus. În timpul celui de-al doilea război mondial a lucrat într-un spital psihiatric, după care a plecat pe Frontul de Est, unde a fost capturat de sovietici. Deși nu a suferit prea multe privațiuni în perioada prizonieratului, detenția lui s-a prelungit încă mult timp după sfârșitul războiului; a fost eliberat abia la începutul lui 1948.

La întoarcerea în Germania, el a reînceput cercetările la Altenburg. După câțiva ani de lipsuri financiare, a obținut fonduri din partea Institutului Max Planck pentru a înființa un centru pentru studiul fiziologiei comportamentale, în 1955 a început construirea Institutului Max Planck pentru Fiziologie Comportamentală în mediul bucolic al Districtului Lacurilor din Germania. Lorenz a lucrat acolo din 1958 până în 1973, apoi s-a întors în Austria, unde a fost bine primit la Institutul pentru Cercetări în Comportamentul Comparat. Reputația lui a continuat să crească pe măsură ce etiologia s-a impus în Europa și ulterior în Statele Unite, unde influența ei a fost inițial atenuată de behaviorism. În 1973, Lorenz a primit Premiul Nobel pentru fiziologie și medicină, împreună cu Tinbergen și Karl von Frisch, pentru „descoperirile lor privind organizarea tiparelor comportamentale individuale și sociale”. A fost primul premiu Nobel acordat unui cercetător în domeniul științelor comportamentale.

În anii '50, Lorenz a scris *Omul întâlnește câinele*, prima dintre cele câteva cărți care aveau să-l transforme într-un autor îndrăgit. *Inelul regelui Solomon* va ajunge chiar un best-seller. Dar poate cea mai citită carte a lui a fost *Despre agresiune*, publicată în 1966. Pornind de la studiile sale asupra animalelor, Lorenz descrie agresiunea la animale și continuă extrapolând-o la oameni. El considera agresivitatea drept un „instinct de

or" care este util unei specii din punct de vedere genetic în termeni itoriu și de supraviețuire. La oameni, agresivitatea ar servi unor i similare; după părerea lui Lorenz, „inventarea armelor artificiale a nat echilibrul potențialului de a ucide și inhibițiile sociale", lațiile autorului cu privire la caracterul înăscut și legitimitatea Drtamentului agresiv au făcut din *Despre agresiune* o carte contro-ă.

ersonalitate infatuată și complexă - după cum reiese din lectura cărților o largă audiență -, Lorenz s-a bucurat de faima pe care i-a rezervat-o rziu viața. Dar biograful lui, Alee Nisbett, scrie că Lorenz „susține elasi timp] umilința și proclamă ideea că simțul umorului este una tarile calități ale omului, pentru că nici un om înzestrat cu simțul ilui nu poate fi megaloman și, inevitabil, ajunge să fie umil", în te, el s-a îndrăgostit de o prietenă din copilărie, Margarethe Gebhart, re s-a și căsătorit în cele din urmă. Lorenz se aștepta să trăiască eci și doi de ani, vârsta la care murise tatăl său. Dar avea să trăiască ucreze la Altenburg doar pînă pe 27 februarie 1989, cînd a murit din unei insuficiențe renale; împlinise vârsta de optzeci și trei de ani. Ste greu să-l plasezi pe Lorenz într-un panteon al realizărilor științifice, timulat foarte multe cercetări și a lansat o provocare care s-a dovedit oasă behaviorismului, deși nu a contribuit direct la progresul teoriei •ne a evoluției. Influența lui asupra dezvoltării sociobiologiei este dar teoria lui referitoare la instinct nu a fost acceptată. „A studiat lele de dragul animalelor", scrie Nikolaas Tinbergen, „mai degrabă z& pe niște subiecți convenabili în teste controlate, în condiții foarte ^tive de laborator. El a impus statutul observațiilor efectuate asupra mentelor complexe drept o parte validă, respectabilă și foarte sofisti- demersului științific." Și, ceea ce e mai important, influența genera- or fundamentale ale lui Lorenz în pri\ința relației reciproce dintre rarea genetică și mediu se face simțită mult dincolo de granițele îiei.

JOHN VON NEUMANN

și computerul modern

1903-1957

John von Neumann, unul dintre artizanii computerului modern, este menționat în istoria științei și datorită contribuției sale la teoria jocurilor, un aspect al statisticii adoptat în economie, în strategia militară și în alte domenii. Von Neumann a fost considerat de foarte multă lume un geniu. Eugene Wigner l-a numit „un adevărat miracol”, iar HANS BETHE [82] se întreba dacă creierul lui „nu aparține cumva unei specii superioare omului”. După al doilea război mondial, a îndeplinit rolul de consultant al militarilor americani, ceea ce a făcut din el o personalitate importantă a cursei înarmărilor din timpul războiului rece. După cum afirma fizicianul Herbert York, von Neumann „se bucura de o credibilitate extraordinară în fața ofițerilor, inginerilor, industriașilor și oamenilor de știință”. Imensa lui influență pe „coridoarele puterii” a făcut în ultimii ani din von Neumann un personaj controversat și o sursă de reflecție pe tema scopurilor și cuceririlor științei în lumea contemporană.

Poate cel mai mare dintre cei câțiva prestigioși oameni de știință venit din Ungaria la începutul secolului XX, John von Neumann s-a născut sub numele de Margittai Neumann János, pe 28 decembrie 1903, la Budapesta. Mama lui, Margaret, făcea parte din prospera clasă de mijloc evreiască, iar tatăl său, Max, a fost un bancher ce a cultivat cu grijă intelectul fiului lui, transformând cinele familiale în săli de clasă virtuale în care domnea vioiciunea de spirit. Veritabil copil-minune, Neumann putea să împartă în minte numere de 8 cifre de la 6 ani, iar la 8 ani învățase analiza matematică. De asemenea, a manifestat un viu interes față de istorie, fiind capabil să recite frânturi din procesul Ioanei d'Arc și din bătăliile purtate pe vremea Războiului Civil din America. Deși din copilărie s-a simțit atras de matematică, tatăl lui a reușit să-l convingă să studieze chimia, ceea ce a și făcut, din 1921 în 1923, la Universitatea din Berlin, și din 1923 în 1925, la Zurich. În 1925 a obținut licența în chimie la Zurich, iar în anul următor și-a luat doctoratul în matematică la Budapesta.

mijlocul anilor '20, Neumann și-a canalizat eforturile în direcția
 jltării logicii matematice, încercarea de a deriva un sistem matematic
 fstent, prezentată de Bertrand Russell și Alfred North Whitehead în
tipia Mathematica, a generat vii discuții cu privire la fundamentele
 'și științe. Lucrând cu David Hilbert, care dezvoltase o geometrie
 ;lidiană cu câțiva ani în urmă, von Neumann a contribuit la descoperi-
 hei matematici auto-consistente. Dar în 1931 Kurt Godel a arătat că
 j sistem consistent care folosește numere va genera formule care nu
 demonstrate fără a se recurge la un sistem de axiome, iar eforturile
 itare a matematicii autonome s-au încheiat. Dar von Neumann a avut
 mult succes cu analiza teoriei cuantice. Timp de mulți ani, *Fun-itele
 matematice ale mecanicii cuantice* scrisă de el a fost cartea de li în
 domeniu.

teresul lui von Neumann pentru teoria jocurilor datează de la sfârșitul
 '20, când a creat o analiză matematică a diverselor jocuri de noroc, lă
 de un set de reguli strategice pentru a le juca. În „Teoria
 jocurilor)n”, publicată în 1928, von Neumann face distincția între
 jocurile formație totală”, cum ar fi șahul, în care strategia potențială a
 adver-nu are nici un efect asupra celei mai bune mutări proprii, și
 alte în care strategiile sînt intercorelate, cum ar fi pocherul sau rișca,
 ultimul joc, von Neumann a demonstrat că există o „strategie mixtă” ,
 în care jucătorul își schimbă strategia la întâmplare. La începutul '40,
 von Neumann a colaborat cu un economist, Oskar Morgen-)entru
 aplicarea „teoriei minimax” la o problemă de genul schim-[alutar,
 monopoly sau al comerțului liber; ei au publicat în 1944 *șocurilor și
 comportamentul în economie*. Conceptul de *jocuri cu 'z-nulă*, în care
 jucătorii pot descoperi că este util să încheie alianțe, [ine tot lui von
 Neumann. în timp, teoria jocurilor a fost adaptată, iltate diferențiate,
 la economie, biologia evoluționistă, științele epidemiologie,
 strategia militară, organizarea afacerilor, filozofie că. În general, von
 Neumann obișnuia să transpună termeni uzuali lanțată *analiză
 matematică*.

1930, von Neumann a primit invitația de a preda la Universitatea
 hi, unde a devenit profesor în anul următor. A fost membru al
 [lui de Studii Avansate al universității în 1933, rămînînd legat de
)t restul carierei sale. A devenit un adevărat refugiat o dată cu
 [nea nazismului în Europa, în 1937, războiul fiind tot mai aproape,
 imann a fost numit consultant la Laboratorul de Cercetări Balis-
 vrmatei. În 1943, în calitate de consultant la Los Alamos, și-a
 ttivitatea în folosul armatei și s-a implicat în proiectul de produ-
 mbei atomice. El și EDWARD TELLER [87] au sugerat să se
 implozia drept mecanism de declanșare a bombei și, de aseme-
 uștinut că bomba trebuie aruncată deasupra orașului Kyoto, cen-

tru cu o uriașă importanță istorică și religioasă, rămas pînă atunci neatins de război. Dar secretarul de război, Henry Stimson, a respins această sugestie.

Contribuțiile lui John von Neumann la dezvoltarea computerului sînt probabil cele mai remarcabile și cu efect pe termen lung. În timpul războiului, von Neumann a început să examineze posibilitatea producerii unei mașini electronice care să efectueze operațiile calculatoarelor mecanice. Nu i s-au părut cîtuși de puțin impresionante calculatoarele simple ale vremii, cu cartele perforate, dar interesul („interesul meu obscen”, avea el să spună) i-a fost suscitată la o întîlnire din 1944 cu John William Mauchly și J. Presper Eckert. Ei au creat un „calculator și integrator numeric electric” (ENIAC), o mașină uriașă și greoaie, care ocupa o suprafață de 168 de metri pătrați de podea, folosea drept intrare și ieșire cartele perforate și avea un limbaj de programare complex și destul de incomod. După standardele ulterioare, era primitiv, dar „toca” numerele de o mie de ori mai rapid decît calculatoarele mecanice dinaintea lui. După cum afirma Norman Macrae, atunci cînd von Neumann a văzut primitivul ENIAC, „partea vizionară a minții lui s-a gîndit imediat la imitarea creierului cu ajutorul a 17 000 de tuburi radio”.

În istoria complexă și întrucîtva amară care a urmat, marcată de bătălii pentru revendicarea dreptului de brevetare, von Neumann a fost recunoscut drept părintele ideii de dispozitiv care găzduiește un program și deci al computerului programabil de astăzi, în cartea sa *Engines of the Mind*, Joci Shurkin afirmă că „geniul lui von Neumann a limpezit lucrurile mai bine decît oricine altul... în timp ce alții foloseau pentru mașinile lor instrucțiuni digitale de bază, von Neumann și echipa lui elaborau instrucțiuni care aveau să reziste, cu puține modificări, de-a lungul întregii epoci a computerelor”. El a recunoscut potențialul computerelor de a face predicții statistice bazate pe calcule mult prea complexe pentru oameni și a introdus o serie de noțiuni ingenioase pentru posibilele lor aplicații.

Beneficiind de sprijin din partea militarilor în timpul activității desfășurate la Institutul de Studii Avansate (IAS) după încheierea războiului, von Neumann a început să lucreze la un computer numeric cu totul deosebit de cele anterioare. Mașina IAS a avut un puternic impact în epocă, arhitectura „von Neumann” fiind împrumutată ulterior de cercetători, deși încă nu era finisată, în 1952, computerul lui von Neumann devenise funcțional și pe baza lui au apărut mai multe mașini, între care MANIAC la Los Alamos, JOHNNIAC la Laboratorul Național Argonne și IBM 701, care va fi piatra de temelie a unei companii ce va domina ani buni piața calculatoarelor. Primul program al lui von Neumann a fost unul de previziune meteorologică, cu importante implicații în strategia militară și folosit pe scară largă de matematica non-liniară, în care computerele excelau.

ultima parte a carierei sale, von Neumann a fost în principal conștient pentru guvern și armată. S-a alăturat comitetului consultativ al [siei pentru Energia Atomică după demisia lui J. ROBERT OPPEN-;ER [81], a acceptat un post de consultant la Laboratorul Lawrence more al lui Edward Teller, fiind apoi consilier și pentru Forțele ie. Personalitate științifică importantă în timpul războiului rece, el a lărat bomba atomică a Uniunii Sovietice o amenințare la adresa și bomba americană cu hidrogen cea mai bună cale de a menține :ă pace. A fost un partizan al președintelui Harry Truman, iar în 1952 it pentru Dwight D. Eisenhower; ambii l-au considerat un aliat pe îl științei, în 1954, el a condus așa-numitul „Comitet Neumann" al liului Consultativ al Forțelor Aeriene ale Statelor Unite, care a jucat important în elaborarea politicii de înarmare. A rămas un prețuit |ru al acestui comitet pînă cînd s-a îmbolnăvit, doi ani mai tîrziu. evaluarea însemnatei contribuții a lui von Neumann la arhitectura iterelor, de obicei se elogiază spiritul de anticipare și geniul în reia uriașelor progrese tehnologice ale epocii computerelor. Dar o tea apreciere este prea simplistă. Steve Heims scria: „A-l vedea pe feumann ca pe un model de perfecțiune științifică și tehnologică >robleme fundamentale legate de comunitatea științifică, de tehnolo-de civilizația noastră care progresează, dar în același timp este [tivă". Nu doar geniul, ci și caracterul lui von Neumann a jucat un tărîtor. Avea o gîndire fecundă, dar, după cum a notat istoricul)giei David F. Noble, „abordarea matematică axiomatică a lui von nn reflectă afinitatea lui cu autoritatea militară și -cu puterea", evăr, von Neumann nutrea un respect excesiv pentru armată și zor-; ei, iar ca reprezentant al științei era departe de a opera cu valori t". Mai mult, proiectele lui de computer promovate de militari în ne au generat forme particulare de automatizare care demonstrează nisibilă neglijare a nevoilor ființelor omenești. Viziunea lui von nn asupra unei lumi electronice, și nu ideea lui Norbert Wiener de re omenească pentru ființe umane" și-a pus în mare parte pecetea computerelor, la locul de muncă și în viața a milioane de oameni, irea lăsată de von Neumann este uriașă, dar în același timp contro-și complexă.

von Neumann era foarte potrivit pentru relații superficiale. Psih-|l de mare renume Lawrence Kubie îl considera „extrem de prietenos labil". A trăit într-un lux relativ, era foarte aspru cu servitorii, (poezioarele fără perdea și conducea agresiv, drept care își distru-;ea mașinile. După spusele lui Eugene Wigner, fizician și unul din [vechi prieteni ai lui von Neumann, acesta aprecia deliciile sexului, [îngea orice legătură sentimentală. A fost căsătorit cu Klari Dan, înecat la cîțiva ani după moartea lui von Neumann. Fiica lor, a devenit un bine cunoscut economist.

În 1956, lui von Neumann i s-a pus diagnosticul de cancer la pancreas. Pînă la moarte a avut o agonie cumplită, în ciuda originii sale ebraice, familia lui von Neumann se convertise în anii '30 la creștinism pentru a nu cădea victimă manifestărilor antisemite. Deși von Neumann a fost mai toată viața un agnostic, s-a convertit pe patul de moarte la catolicism, înainte de a părăsi această lume, a primit vizite din partea prietenilor și a personalului militar, iar spre sfîrșit un soldat a fost postat la patul lui în eventualitatea că ar fi delirat și ar fi divulgat informații secrete. Intr-adevăr, a delirat, dar nu se știe dacă a dezvăluit vreun secret atomic, pentru că vorbea în limba maghiară. A murit în ziua de 8 februarie 1957.

ERNST MAYR

și teoria evoluției

1904-

urînd după publicarea de către CHARLES DARWIN [27] a *Originii lor*, în 1859, teoria evoluționistă a fost îmbrățișată de foarte mulți oii datorită faptului că explică o sumedenie de lucruri. Totuși, ideea însoțea, aceea de *selecție naturală*, ca și mecanismul de evoluție a lor biologice și ideea unor strămoși comuni ai diverselor specii au numeroase dispute. Oare speciile evoluează lent în timp, acumulînd variații, sau evoluția este mai bruscă? Pe scurt, darwinismul nu dispune de suficiente date pentru a furniza o teorie convingătoare asupra evoluției speciilor. La începutul secolului XX, darwinismul a intrat într-o fază parțială, din care a ieșit complet abia peste cîteva decenii. O perioadă importantă a renașterii darwinismului, unul dintre artizanii a acestei adesea se numește sinteza modernă, este Ernst Mayr. Mitolog, taxonomist, biolog, Mayr reunește, ca și Darwin însuși, a o acordată detaliului cu strălucite aptitudini teoretice. După cum Fohn C. Greene, Mayr este „unul dintre fondatorii neodarwinismului modern, care a repus selecția naturală în poziția centrală a teoriei evoluției”. [54], cînd cariera lui acoperea peste o jumătate de secol, el era descris de phen Jay Gould drept „cel mai mare dintre biologii noștri evoluționiști moderni”.

Nașcut la Kempten, Germania, pe 5 iulie 1904, Ernst Walter Mayr a crescut cum avea să scrie ulterior cu umor, „foarte atent în alegerea oșilor”. Era fiul lui Otto Mayr, judecător, și al Helenei Pusinelli.

Primind o temeinică instrucție clasică, el a manifestat de timpuriu un interes pentru ornitologie, în 1923, într-una din zile a zărit un pui de rață cu creastă roșie, specie care nu mai fusese văzută în România de peste 75 de ani. În urma acestei descoperiri avea să intre în contact cu marele ornitolog german Erwin Stresemann, care a încurajat pasiunile tînărului Mayr. Mai mult, pe vremea cînd Mayr studia la Universitatea din Greifswald, Stresemann l-a îndemnat să vină să lucreze

la Muzeul Zoologic al Universității din Berlin, în cele din urmă, Mayr a renunțat la cariera medicală în favoarea zoologiei. El și-a luat doctoratul în zoologie *summa cum laude*, la Universitatea din Berlin, în 1926.

Din 1926 pînă în 1932, Mayr a fost custode al Muzeului Zoologic al Universității din Berlin, în 1927, lordul Walter Rothschild l-a solicitat să conducă o expediție ornitologică în Noua Guinee, colonie olandeză, împlinîndu-i astfel o dorință mult timp reprimată, în următorii cîțiva ani Mayr a făcut trei călătorii în Noua Guinee și în Insulele Solomon, adunînd un adevărat tezaur de materiale despre păsările din munții Arfak, Wandammen și Cyclopop. A treia expediție a lui Mayr a fost finanțată de Muzeul de Istorie Naturală din New York, unde a devenit custode adjunct în 1932. În anii '30, Mayr s-a dedicat taxonomiei, mai precis clasificării păsărilor pe care le observase și le colecționase în Mările Sudului.

Mayr a descoperit dovezi importante, pe baza cărora a formulat o nouă definiție a speciei, în care determinantă era zestrea genetică. La începutul carierei lui Mayr exista o școală „nominalistă” care susținea că „specia” este de fapt o clasificare indicată a animalelor, bazată pe forma lor exterioară. Dar conceptul de specie a fost revizuit de Mayr încă din timpul expedițiilor în Noua Guinee. El avea să explice mai tîrziu: „Am colectat 137 de specii de păsări. Băștinașii aveau 136 de nume pentru aceste păsări -încurcau doar două specii”.

Intr-o lucrare din 1940, Mayr a propus ca specia să fie definită drept „grupuri de populații naturale care se înmulțesc sau se pot înmulți între ele și care sînt izolate din punct de vedere al reproducerii de alte grupuri asemănătoare”. Deși ideea de evoluție geografică a speciilor fusese formulată încă din secolul al XIX-lea, ea a rămas în fază incipientă pînă să fie revitalizată de Mayr. Descreriile lui amănunțite, împreună cu ipoteza speciilor emisă de el, au fost publicate în 1941 sub numele de *Listă a păsărilor din Noua Guinee*. Un an mai tîrziu a apărut și *Sistematizarea și originea speciilor*.

Adunînd numeroase dovezi în sprijinul conceptului de specie, Mayr a alcătuit un scenariu de bază asupra modului în care se formează noile specii. Noile specii, spunea el, apar atunci cînd o populație mică se izolează, dintr-un motiv oarecare, de populația principală. Această „populație fondatoare” are o zestre genetică limitată, care duce în timp la structuri caracteristice și obiceiuri de împerechere diferite. Rezultatul este o nouă specie. O dată cu această ipoteză a lui Mayr își pierde valabilitatea ideea potrivit căreia mutațiile întîmplătoare creează „monștri viabili”.

Ulterior, Mayr avea să facă distincția dintre speciația geografică, sau „alopatrică”, în care populația fondatoare este separată fizic de grupul principal, și „speciația peripatrică”, în care o populație mică, chiar o singură femelă, iese din întîmplare din granițele naturale. Mayr descrie

^eciația peripatrică, pe care a considerat-o cea mai reușită teorie a sa, în *peciile de animale și evoluția*, carte publicată în 1963.

În cele trei decenii care au urmat după cel de-al doilea război mondial, contribuția lui Mayr la sinteza modernă a biologiei evoluționiste, teorie în înă dezvoltare, a fost unanim recunoscută și s-a reflectat și în ascensiunea lui în posturile de conducere academice. Din 1944, Mayr a devenit istode al Colecției Whitney-Rothschild de la Muzeul American de Istorie Naturală; el s-a mutat în 1953 la Universitatea Harvard, unde a devenit ularul catedrei de zoologie Alexander Agassiz pînă la pensionarea sa, în 1975. În 1961, el a preluat și postul de director la Muzeul de Zoologie omparată din Harvard, post pe care l-a deținut pînă în 1970.

Polemist agresiv, Mayr a devenit un personaj turbulent în lumea biologiei americane, al cărui rol a fost comparat adesea cu cel al lui Thomas Muxley, susținătorul evoluției în secolul al XIX-lea, poreclit „buldogul lui arwin”. Mayr a argumentat judicios multiplele aspecte ale evoluției, a rei dezvoltare istorică i-a marcat ulterior cariera, după cum reiese și din npla *Dezvoltare a gîndirii biologice*, publicată în 1982. Împreună cu HEODOSIUS DOBZHANSKY [73] și cu George Gaylord Simpson, el rea să devină și purtător de cuvînt al „sintezei moderne” în biologia ntemporană, scriind lucrări de genul *One Long Argument*. Mayr a insis-: asupra integrității biologiei și a respectului pentru consens în privința vezilor de bază ale evoluției - anume că, în ciuda disensiunilor, diverse nete de vedere care concură „nu pun sub semnul întrebării tezele fundamentale ale teoriei sintetice; pur și simplu au răspunsuri diferite pentru urnite căi ale evoluției”.

În accepțiunea lui Mayr, biologia este o știință autonomă, cu o concepție ică, aflată în strînsă legătură cu istoria naturală și cu dezvoltarea speciilor. El se dovedește nereceptiv la argumentele matematice ale geneticii ^ulațiilor. Acceptînd „natura strict fizico-chimică a tuturor proceselor la /elul așa-zis celular și molecular”, el respinge reducționismul pe care îl plică o mare parte din biologia moleculară. Ar trebui menționată și tudinea iconoclastă a lui Mayr față de fizică. La un moment dat, cînd ost adusă în discuție ipoteza lui Francis Crick potrivit căreia viața ar fi tut să vină pe Pămînt din spațiul extraterestru, el a început să-și bată joc ea. „Păi Francis Crick e fizician și gîndește ca un fizician. El nu știe i nimic despre biologia organismelor superioare. Numai un fizician ațe să vină cu teorii atît de absurde în biologie.” Mayr devine pesimist atunci cînd își extinde zona de interes la viața ială și politică, iar reflecțiile lui seamănă întrucîtva cu acelea ale unui "ocean cultivat strămutat. El se declară uluit de ceea ce a descoperit în tura americană. „Majoritatea oamenilor sînt incredibil de ignorați”, mea Mayr. „Am locuit în suburbiile New York-ului și în cele mai multe casele vecinilor nu găsești nici măcar o carte. Este uluitor, dar nu se

poate face nimic, doar să se îmbunătățească activitatea școlară." El considera că instruirea elementară americană e sub orice critică.

Autor prolific, cu peste 600 de articole și 20 de cărți importante, Ernst Mayr a primit multe onoruri, între care Medalia Sarton pentru istoria științei și Medalia Națională pentru Știință. Soția lui timp de 55 de ani, Margarete Simon, a murit în 1990, dar John Rennie, care l-a vizitat pe Mayr la vârsta de 90 de ani, a descoperit „un personaj îngrijit îmbrăcat, cu părul cărunt, care nu are nevoie de baston. Vitalitatea lui îl întinerește cu cel puțin 10 ani". Văzându-l pe Rennie, i-a spus că descoperise cu câteva zile în urmă că podeaua bucătăriei este murdară. „Așa că am luat o găleată și o cârpă", a spus el, „și am spălat-o".

J. ROBERT OPPENHEIMER

și epoca atomică

1904-1967

Eforturile oamenilor de știință de a construi o bombă atomică în timpul celui de-al doilea război mondial au fost coordonate de fizicianul și inginer american J. Robert Oppenheimer. Gerlad Holton scria: „Este deosebit de interesant faptul că nimeni altul nu ar fi putut conduce un grup atât mare de oameni de știință, mulți dintre ei veleitari, ca acela adunat la Alamos, în condițiile dificile ale războiului”. Ulterior, Oppenheimer să devină un influent purtător de cuvânt al comunității științifice naționale, dar în anii '50 vocea lui n-a mai avut nici un răsunet în America. El s-a opus cursei înarmărilor care s-a declanșat între SUA și Uniunea Sovietică și nu a fost de acord cu construirea bombei cu hidrogen. La primul test al bombei atomice din iulie 1945, Oppenheimer a spus cuvintele care aveau să devină celebre: „Știam că lumea nu va mai fi aceeași” și a recitat din *Mahabharata* *: „Acum am devenit Moartea, ucigașul lumii”. Cariera lui este o sugestivă ilustrare a interacțiunilor dintre știință, tehnologie și obiectivele puterii politice. Născut pe 22 aprilie 1904 în New York City, J. Robert Oppenheimer a fost fiul cel mai mare al lui Julius Oppenheimer și al lui Ellie Friedman. Tatăl său era evreu și s-a mutat din Germania în Statele Unite în 1888, Julius era un om de afaceri, iar soția, de meserie profesoară, se mai ocupa și de pictură. Robert Oppenheimer a avut parte de o copilărie privilegiată, fiind la Ethical Culture School din Manhattan. Ca mulți alți copii din acea vreme, el se simțea mult mai bine în compania oamenilor maturi decât a celor de vârsta lui, iar la 12 ani a fost primit în Societatea Mineralogică din New York, care, judecând după scrisorile lui, presupusese că este un geniu. Avea o memorie prodigioasă și a învățat mai multe limbi străine în perioada liceului decât în restul vieții. În 1921, la 17 ani, a absolvit cu note maxime la Harvard, la care a fost acceptat în ciuda unui puternic

Într-o epocă hindusă (n.t.)

curent antisemit, Openheimer a ales inițial chimia drept materie principală, dar apoi, sub influența lui Percy Bridgman, a manifestat interes față de fizică și și-a luat licența în 1925, *summa cum laude*. Oppenheimer a primit o bursă de studii la Laboratorul Cavendish din Cambridge, dar șederea lui în Anglia s-a dovedit nefastă, fiind marcată de o pronunțată instabilitate emoțională. Totuși, a aflat acolo că nu are stofă de fizician experimentator, drept care s-a orientat spre fizica teoretică.

În 1926 s-a mutat la Universitatea Göttingen, unde i-a întâlnit pe câțiva dintre marii fizicieni care au dat formă mecanicii cuantice: MAX BORN [64], WERNER HEISENBERG [75] și Wolfgang Pauli, în 1927, după ce și-a luat doctoratul, Oppenheimer a rămas în Europa, devenind unul dintre primii fizicieni care au aplicat teoria cuantică în electrodinamică. Cea mai importantă lucrare a lui, scrisă împreună cu Max Born, a stat la baza unei teorii asupra comportamentului molecular, care avea să fie numită aproximația Born-Oppenheimer. Este interesant de remarcat faptul că Born l-a găsit pe tânărul Oppenheimer foarte arogant și antipatic.

La întoarcerea în Statele Unite, în 1929, Oppenheimer avea reputația de a fi autoritatea supremă americană în materie de mecanică cuantică. A primit posturi de profesor atât la University of California, Berkeley, cât și la California Institute of Technology din Pasadena. A devenit un excelent profesor, care a atras foarte mulți studenți și fizicieni la studii postdoctorale. După cum afirmă prietenul său, HANS BETHE [82], „Oppenheimer a creat cea mai mare școală de fizică teoretică existentă vreodată în Statele Unite”. A cumpărat o fermă în New Mexico, preocupat să-și cultive imaginea unui tip căruia îi place viața în aer liber, ca o compensație pentru ușoara debilitate din copilărie, în anii '30, contribuțiile științifice ale lui Oppenheimer s-au concretizat în lucrări importante asupra teoriei pozitronului, prima „antiparticulă” - opusul electronului, anticipat în 1930 de PAUL DIRAC [77] și descoperit experimental în 1932. În general, Oppenheimer s-a dovedit capabil să stabilească relații între fizicienii teoreticieni și experimentatori, fapt care îi va servi în ceea ce avea să devină principala înfăptuire a vieții lui.

După declanșarea celui de-al doilea război mondial în Europa, s-a luat în considerare ideea construirii unei bombe cu fisiune; lucrurile s-au precipitat o dată cu intrarea în război a Statelor Unite, la sfârșitul lui 1941. La acea vreme, Oppenheimer începuse deja să cerceteze fizica nucleară, iar una din primele lui realizări a fost evaluarea cantității de uraniu U-235 necesar pentru construirea unei bombe atomice.

Spre sfârșitul lui 1942, Oppenheimer a devenit directorul noilor instalații de cercetare de la Los Alamos, laboratorul ultrasecret asociat cu Oficiul pentru Cercetări și Dezvoltare Științifică, în care a fost proiectată și construită prima bombă atomică. Oppenheimer a câștigat încrederea oamenilor de știință, dintre care mulți erau imigranți din Europa, iar capacitatea

e a extrage rezultate practice din teorie i-a impresionat pe militarii câni. Deși nu avea experiență administrativă, s-a dovedit că era în- it cu reale calități de organizator și că știa să coordoneze foarte ;nt cooperarea cu universitățile. Cunoscut sub numele de cod de radley, el a dirijat activitatea a circa 4500 de oameni. Guvernul avea eproșeze un singur neajuns: pînă la izbucnirea războiului, Oppenhei-,e considerase un pacifist.

e 16 iulie 1945, la ora 05:29, a fost detonată în deșertul din New co prima bombă atomică, denumită Făt Mân, care a topit nisipul și kt un crater gigantic. Oppenheimer a făcut parte dintr-un comitet de oameni de știință care au recomandat utilizarea bombei în Japonia, e pe care ulterior a regretat-o. Pe 6 august 1945, Statele Unite au o bombă atomică la Hiroshima și peste trei zile o a doua, la Nagasa- ziuă de 10 august, războiul s-a terminat cu capitularea necondiționată oniei. Bombele atomice au ucis în 1945 140 000 de oameni, cărora i adăugat alți 60 000 în următorii cinci ani, ca urmare a efectelor pe n lung ale radiațiilor.

1946, Oppenheimer a primit de la Harry S. Truman Medalia lențială pentru Merit. O vreme, Oppenheimer a fost un important de decizie în știința americană și, scrie sociologul Philip Reiff, „a it un simbol al noului statut al științei în societatea americană”, i lui plăcută a înlocuit-o în conștiința publicului pe aceea a lui Ein- în calitate de „geniu științific”. Dar Oppenheimer s-a opus eonii construirii de bombe atomice, iar într-o întrevedere cu președintele în i-a spus acestuia „am mâinile pătate cu sînge!” Afirmția i-a atras rtea președintelui porecla de „savant plîngăcios”. Se pare că Truman jidăugat: „Nu vreau să-l mai văd niciodată pe nebunul ăla. Nu el a ^t bomba, ci eu. Atîta văicăreală îmi face greată”.

1947, Oppenheimer a fost numit director al Institutului de Studii ațe de la Princeton, New Jersey, și a rămas acolo pînă la sfîrșitul In calitate sa de președinte al grupului de consilieri al Comisiei Energie Atomică, între 1947 și 1952, Oppenheimer a intrat în conflict :pții înarmării atomice progresive a Statelor Unite. Nu i-a plăcut ot mai paranoide de guvernare a Statelor Unite și a militat pentru o ă deschisă în locul celei secrete promovate de factorii de decizie, heimer era adeptul utilizării pașnice a energiei nucleare și al reducerii elilor pentru înarmare, avînd idei în mare parte identice cu cele ale ELS BOHR [66] și ale multor fizicieni europeni. Din cauza atitudi-; critice, Oppenheimer a intrat în conflict cu militarii. Spre deose- prietenul și colegul său de la Princeton, JOHN VON NEUMANN are cultiva generalii, Oppenheimer îi trata cu dispreț, astfel că și-a lulți dușmani printre ei.

urmare a atitudinii lui antimilitariste, guvernul a trecut la repre-

sălii. Astfel, Oppenheimer a fost acuzat de lipsă de loialitate, iar în interiorul Comisiei pentru Energia Atomică (AEC) s-a montat o campanie împotriva lui. În 1953, AEC i-a suspendat accesul la secretele de stat, manevră care va avea drept consecință și pierderea funcției de consilier. La o audiere din 1954, el a fost susținut de un număr mare de colegi, oameni de știință, care au depus mărturie pentru integritatea și loialitatea lui, dar a existat și o excepție importantă: EDWARD TELLER [87]. În plus, în nebunia anticomunistă a anilor '50, Oppenheimer nu a putut spulbera bănuielile provocate de simpatiile sale de stînga din perioada în care a funcționat ca profesor universitar. Pe lângă pierderea accesului la secrete, el a fost pus la stîlpul infamiei în presă. Și-a apărut cît a putut de bine numele în conferințe și cărți, între care amintim *Știința și înțelegerea comună*, publicată în 1954, și *O minte deschisă*, din 1955. A continuat să predea la Princeton, deși a încetat să mai efectueze cercetări independente. A beneficiat de un fel de reabilitare politică în 1963, cînd a primit Premiul Enrico Fermi pentru Știință.

De-a lungul întregii sale vieți, Oppenheimer a manifestat interes față de foarte multe lucruri în afara fizicii. Unul dintre acestea a fost psihanaliza. A studiat și sanscrita și greaca veche, iar simpatiile lui de stînga erau destul de serioase, însă deloc neobișnuite în anii '30. Soția lui, Katherine Puening Harrison, cu care s-a căsătorit în 1940, era văduva unui comunist omorît în Războiul Civil din Spania. Doar în lumea paranoidă a anilor '50 această poziție i-a creat probleme. O trăsătură notabilă a lui Oppenheimer era generozitatea. A dat multe petreceri pentru studenți și le-a oferit mese îmbelșugate la restaurante. Oppenheimer era foarte popular printre studenți, astfel că mulți au împrumutat de la el manierele, accentul și fumatul din pipă. Acesta din urmă i-a fost fatal, în 1966 i s-a pus diagnosticul de cancer laringian. A murit pe 18 februarie 1967.

HANS BETHE

și energia soarelui

1906-

reacția nucleară cunoscută sub numele de fuziune, ciocnirea și apoi a două nuclee atomice conduc la eliberarea unei energii. Descoperirea mecanismului prin care are loc fuziunea în miezul unor stele cum ar rele, mecanism care produce cantități enorme de lumină și energie, întâ una din principalele realizări ale lui Hans Bethe. Din punct de

al istoriei științei, subliniază SHELDON GLASHOW [98], este în care micro- și macrouniversul încep să converge în fizica na.

Bethe, unul dintre cei mai admirați oameni de știință ai secolului XX, s-a refugiat în Statele Unite în anii 1930, fugind din Germania nazistă, în cel de-al doilea război mondial, el s-a implicat în construirea reactorilor atomice și apoi, ca mulți alți fizicieni, a devenit un oponent puternic al utilizării acesteia, în 1991, după prăbușirea Uniunii Sovietice, s-a numărat printre personalitățile marcante care au militat pentru oprirea bilaterală a înarmării nucleare.

Născut în Germania, la Strasbourg, pe 2 iulie 1906, Hans Bethe (se pronunță ca litera grecească Beta) a fost fiul lui Albrecht și al Juliei Bethe și al Annei Kuhn, care provenea dintr-o familie de medici. Tatăl lui era psiholog și lucra ca „privatdozent” la Universitatea din Strasbourg. În cea mai mare parte a tinereții, Bethe a avut foarte puțini prieteni de vârsta sa. După cum scria el ulterior: „Am fost tot timpul urât de oameni maturi - de părinți și de rudele apropiate... Tata a avut cu mine subiecte științifice”. Foarte dotat pentru matematică, a devenit singur la vârsta de 14 ani analiza matematică. După primul război mondial, a avut unele opțiuni de stînga, în parte sub influența tatălui său, care era liberal și activist politic.

Începutul anului 1924 s-a înscris la Universitatea din Frankfurt, dar s-a mutat curînd la Universitatea din München, unde a intrat sub îndrumarea lui Arnold Sommerfeld, eminent profesor de fizică teoretică.

După ce și-a luat doctoratul în 1928, Bethe a predat la universitățile din Frankfurt și Stuttgart. Disertația și lucrările lui ulterioare sînt inspirate de fertilul domeniu al primilor ani ai mecanicii cuantice, în 1930, Bethe a petrecut un timp în Anglia și Italia, unde a lucrat cu ENRICO FERMI [74], apoi la institutul din Copenhaga al lui NIELS BOHR [66]. Una din primele lui lucrări a descris o metodă utilă și elegantă de a calcula modul în care particulele încărcate electric sînt încetinite la trecerea lor prin substanță.

Ca mulți alți oameni de știință proveniți din mediul evreiesc, Bethe a fost obligat să părăsească Germania o dată cu venirea la putere a partidului nazist, în 1931, el s-a întors să predea la Universitatea din Tiibingen. Dar în 1932 tinerii fasciști au apărut la cursurile lui purtînd banderole cu zvastici, iar în anul următor, o dată cu ascensiunea lui Hitler, Bethe și-a pierdut postul la universitate. A emigrat în Anglia, unde a lucrat la universitățile din Manchester și Bristol, în 1935, el a sosit în Statele Unite, unde a primit un post de asistent la catedra de fizică teoretică de la Universitatea Corneli; doi ani mai tîrziu avea să devină profesor plin.

Recunoscînd seriosul deficit de fizicieni în domeniul fizicii nucleare, Bethe a scris în 1936 și 1937 o serie de trei articole pentru *Review of Modern Physics*. Acestea au oferit o vedere de ansamblu foarte cuprinzătoare, abordînd practic toate cunoștințele acumulate în acel moment în domeniul fizicii nucleare. Datorită răspîndirii lor pe scară largă, aceste lucrări au fost denumite ulterior „Biblia lui Bethe”, consolidîndu-i reputația în domeniul fizicii americane.

Cea mai mare realizare a lui Bethe în fizica teoretică a reprezentat-o teoria lui privind energia stelelor, în 1938, el a participat la o conferință de astrofizica la Washington, D.C., organizată de George Gamow și de EDWARD TELLER [87]. Subiectul era producția de energie a stelelor, o chestiune care tocmai intrase în vederile fizicii particulelor. Sursa adevărată de energie a unei stele ca Soarele nu era cunoscută. Nici gravitația și nici reacțiile chimice obișnuite nu puteau explica imensa cantitate de energie emisă. Ca să simplificăm această complexă problemă, o enunțăm astfel: cum poate să emane Soarele atîta energie și luminează fără să ardă rapid? Pe măsură ce s-au aflat mai multe despre coliziunile dintre particulele atomice, a fost luată în calcul ipoteza potrivit căreia un rol determinant îl joacă fuziunea atomică. Această ipoteză fusese emisă încă din 1930 de către ARTHUR EDDINGTON [65] și părea plauzibilă, deși nimeni nu putea spune cum erau implicate particulele subatomice.

Descoperirea lui Bethe din 1938, survenită la scurt timp după conferința de la Washington, demonstra că energia unei stele este produsă continuu printr-o reacție termonucleară ciclică. Se știa că Soarele este constituit în cea mai mare parte din hidrogen și heliu, cele mai ușoare elemente, ca și din mici cantități de elemente mai grele. Bethe a căutat un element care

tut servi drept catalizator în reacția de fuziune din stea. „Am sistematic tabelul periodic”, povestea el mulți ani după aceea, îl părea absurd, pentru că orice atom aş fi folosit, litiu, beriliu, era în timpul reacției și oricum aceste substanțe aveau o răspîndire de redusă, după cum stăteau lucrurile pe Pămînt și pe alte stele. ;este elemente nu puteau să contribuie la producția de energie de-a mensei perioade ce se scursese de la formarea Universului, în cele ia am recurs la carbon, iar reacția catalizată de carbon a mers

Se trece prin șase reacții diferite și în final carbonul se reface.” ele șase săptămîrii care au urmat după conferința de la Washing- ;he a calculat cu febrilitate. El a descoperit că protonii de hidrogen, /esc un nucleu de carbon, creează un izotop instabil de nitrogen. se transformă rapid într-un izotop de carbon, apoi în nitrogen ;liberînd pe parcurs radiație gamma. Nitrogenul este apoi lovit, la ;ău, și se creează un izotop de oxigen care se transformă din nou izotop stabil de nitrogen. Cînd acest nucleu se sparge, rezultă două unul de heliu și celălalt de carbon. Iar lanțul se repetă la nesfîrșit. i demonstrat că acest ciclu în șase etape corespunde cantității de atură și energie emisă de stele. Calculele mai detaliate efectuate •, pe măsură ce variabilele erau cunoscute mai bine, au înlesnit srea modului în care se produce energia în stele.

timpul celui de-al doilea război mondial, Bethe și-a revizuit scepti- inițial și a fost de acord să lucreze la producerea bombei atomice. .tația lui ROBERT OPPENHEIMER [81], el s-a alăturat Proiectului ttan, fiind numit șeful Diviziei Teoretice de la Los Alamos. Una din ile lui era să descopere modul în care se amorsează reacția în lanț ce :ă să detoneze bomba, în postura de șef peste 5 subgrupuri de la Los s, fiecare cu misiunea sa specifică, Bethe „semăna”, scrie un obser- ,cu o navă de linie înconjurată de o escortă de vase mai mici, tinerii ;ieni mișcîndu-se maiestuos prin oceanul necunoscutului.”

;și munca lui a fost esențială în efortul de creare a bombei atomice, ui carierei lui Bethe dezarmarea nucleară avea să devină o preocu- mportantă. Este celebră destrămarea, la Los Alamos, a prieteniei dintre Bethe și Edward Teller. Ruptura dintre ei a avut o rezonanță ă. După război, Teller a devenit un susținător fervent al bombei cu ;en, ajungînd unul dintre artizanii politicii înarmărilor din perioada ului rece. Dimpotrivă, Bethe a depus mari eforturi pentru a lămuri ui în privința pericolelor unui război nuclear. El s-a opus inițial la uirea „superbombei” cu hidrogen, pe care Teller o susținea în timpul ă al doilea război mondial, în cele din urmă s-a răzgîndit atunci cînd iwins că Uniunea Sovietică este capabilă să producă același tip de ă H, astfel că s-a implicat în proiectarea acesteia.

khe «i-a r.nntinnat munca în domeniul fizicii teoretice și aplicate și

după al doilea război mondial, întorcându-se la Corneli în 1946. El a abordat diverse probleme, inclusiv teoria undelor de șoc și cea a particulelor elementare cunoscute sub numele de mezoni. În 1947, el a elaborat, în timp ce călătorea de la Shelter Island la Schenectady, New York, o teorie pentru explicarea „Deplasării Lamb”, o schimbare infinitesimală în nivelurile energetice ale atomului de hidrogen. Aceasta a reprezentat una din cele câteva contribuții esențiale ale lui Bethe la dezvoltarea electrodinamicii cuantice, în 1967, a primit Premiul Nobel pentru realizările sale în domeniul fizicii nucleare, în special pentru munca legată de energia stelară.

Bethe a depus mari eforturi pentru oprirea proliferării armelor atomice, în 1958, a fost delegat la Conferința de la Geneva, unde s-a negociat primul tratat de interzicere a testelor nucleare, în timpul administrației Nixon, a luat atitudine împotriva dispunerii sistemului de rachete numit Safeguard. De asemenea, a fost un susținător al tratatului pentru reducerea rachetelor balistice din 1972. Dezbaterile Bethe-Teller au continuat și în anii 1980, Bethe opunându-se categoric promovării de către Teller a cos-tisitorului Război al Stelelor, iar în anii 1990 a militat pentru o reducere și mai drastică a arsenalelor nucleare. „Am respirat ușurat”, scria el mai târziu, „când am văzut că aceste arme nu au fost folosite după al doilea război mondial, dar m-am îngrozit la gândul că de atunci s-au construit zeci de mii de asemenea arme...”

Bucurându-se de un mare respect ca profesor, Bethe a continuat să publice lucrări încă multă vreme după pensionarea lui, în 1975, de la Corneli. „Nu există nimic mai interesant decât știința”, scria el. „Câtă vreme creierul meu funcționează, asta am să fac.”

În 1939, Bethe s-a căsătorit cu Rose Ewald, fiica lui Paul Ewald, bine cunoscut fizician, și au doi copii.

MAX DELBRUCK și bacteriofagii 1906-1981

) personalitate-cheie în detenninarea importanței moleculei de ADN codifică informația genetică în interiorul celulei, Max Delbriick a Isionat exportul de revoluție științifică din fizică spre biologie. Del-: nu a făcut nici o descoperire fundamentală, dar a exercitat o influență ivă, scrie William Hayes, „în calitate de pionier al noii abordări a ;selor biologice fundamentale". Dezvoltînd un model de transmisie ică prin intermediul celor mai simple organisme, bacteriofagii, Del- c a fondat genetica bacteriană și a deschis una dintre principalele căi descoperirea structurii acidului dezoxiribonucleic. Iar influența exer- asupra lui ERWIN SCHRODINGER [68], a cărui carte *Ce este* ⁹ i-a condus spre biologia moleculară atît pe FRANCIS CRICK [90], pe JAMES WATSON [95], a făcut din Delbriick „un pretențios cian al științei", scrie Horace Freeland Judson, „...un mesager în ta dramă".

lax Delbriick s-a născut pe 4 septembrie 1906, fiind cel mai mic al lui Hans și al Linei Delbriick. Tatăl lui era profesor de istorie la ersitatea din Berlin, membru liberal al „intelighenției" și redactor al reviste cu profil politic. Lina Delbriick, descendentă dintr-o familie idiție medicală, avea drept bunic pe chimistul de notorietate mondia-STUS LIEBIG [26]. Max a crescut într-un mediu intelectual de elită, nfluența căruia și-a cultivat ambiția, dar și sensibilitatea. Față de și nutrea sentimente amestecate. Harnicul său tată avea la nașterea lui pe 60 de ani, iar trăirile adolescentului Max față de el erau contra-"ii. Biograful lui, Ernst Fischer, scrie că tînărul „manifesta o ură și idie inconstientă, amestecate cu admirație și respect". Mai tîrziu, lick a atribuit extraordinara sa putere de muncă iubirii pentru mama i o strategie, spune biograful, „pentru -eclipsarea tatălui", upă absolvirea școlii secundare, Max Delbriick s-a simțit mai întîi de astronomie, pe care a studiat-o la Universitatea din Tubingen înd din 1924. La Universitatea din Gottingen, la care s-a transferat

în 1926, preferințele lui s-au îndreptat către teoria cuantică. Delbriick a urmat o serie de cursuri pentru a recupera subiectele de fizică pe care nu le studiasse și în 1930 și-a dat doctoratul sub îndrumarea lui MAX BORN [64]. În anul următor, Delbriick a studiat la Copenhaga, la institutul condus de NIELS BOHR [66], efectuând cercetări împreună cu George Gamow, iar în 1932 a devenit asistentul lui Lise Meitner, celebra fiziciană germană. El a publicat lucrări fundamentale în domeniul difuzării luminii și al termodinamicii înțelese prin prisma statisticii mecanice și a teoriei cuantice; dar toate acestea aveau să fie doar un preludiu la activitatea sa în domeniul biologiei, spre care s-a orientat încă din 1932.

Teoria cuantică pusese capăt cauzalității stricte în fizică, iar Delbriick a fost foarte receptiv la implicațiile filozofice ale acestei răsturnări, într-o celebră prelegere, „Lumină și viață”, ținută pe 15 august 1932, Niels Bohr descria dilema mecanicii cuantice, în care, de exemplu, nu se pot măsura cu precizie toate caracteristicile luminii ca particulă și de aceea trebuie adoptată o metodă statistică. Limitele percepției umane se răsfrâng asupra descrierii naturii, iar Bohr se întreba dacă nu cumva și procesele vieții sînt guvernate de același tip de incertitudine. Această prelegere a lui Bohr avea să exercite asupra lui Delbriick o influență extraordinară. După ce și-a procurat o copie a discursului, Delbriick l-a studiat cu atenție și curînd avea să se aplece asupra unor fenomene cum ar fi fotosinteza, genetica populațiilor și selecția naturală.

Spre surprinderea sa, Delbriick a descoperit că este posibil să se creeze un model atomic în concordanță cu rezultatele mutațiilor genetice. Oricare ar fi fost originea materialului genetic, chimia obișnuită putea explica atît constanța lui fundamentală, cît și instabilitatea lui prin mutații. Ideea lui Bohr se dovedise fructuoasă, dar incorectă. *Era* plauzibil să emiți ipoteza că procesele vieții pot fi complet înțelese. Genele se comportau ca niște molecule și era logic să presupui că ele *sînt* molecule.

După venirea la putere a naziștilor, Delbriick și-a dat seama că îi va fi imposibil să-și continue cercetările în Germania, așa că în 1937 a emigrat în Statele Unite, rămînînd acolo pînă la sfîrșitul vieții. Din 1937 pînă în 1939, a lucrat la facultate, la California Institute of Technology. Apoi s-a mutat la Universitatea Vanderbilt, unde a ocupat postul de instructor de fizică pe toată durata războiului. Concomitent, și-a continuat și cercetările, căutînd o formă simplă, dar adecvată de viață pe care să-și facă experimentele. În scurtă vreme, Delbriick a început să studieze virușii, cunoscuți în epocă sub numele de bacteriofagi. Această cercetare a avut un puternic impact asupra biologiei moleculare.

Bacteriofagii sînt un tip de virus care invadează bacteriile și folosesc celulele gazdei pentru a se reproduce. Acești „mîncători de bacterii” fuseseră descoperiți la începutul secolului XX, fiind considerați inițial niște curiozități. O dată cu dezvoltarea microscopiei pe cîmp întunecat, s-a

acoperit că sînt produși dintr-un acid nucleic, cunoscut sub numele de DN, plus un înveliș proteic. Fără să bănuiască importanța acidului deziribonucleic, Delbrück a considerat că bacteriofagii, aflați la granița între viu și nonviu, ar putea fi folosiți pentru studierea reproducerii și transmiterii informației genetice. „Asta mi s-a părut”, a spus Delbrück mai târziu, „mai presus de toate speranțele mele de a face experimente nobile pe ceva asemănător cu atomii în biologie”.

Într-adevăr, realizarea lui Delbrück s-a materializat în crearea unor mici experimentale și statistice de mare precizie pentru studiul acestor procese de viață elementare. Modul în care bacteriofagul în formă de morficel îi transmite bacteriei informația genetică rămînea necunoscut, dar

încăpea nici o îndoială că se realiza fie prin molecula lui de ADN, fie prin învelișul format din proteine. Mai mult, a reieșit că un bacteriofag infectiv nu intră niciodată într-o bacterie din care au ieșit urmași de-ai lui. Una din lucrări importante scrise de Delbrück în colaborare cu Salvador Luria a atras atenția întregii lumi la publicare, în 1943. În scurt timp, Delbrück și Luria au creat un colectiv de cercetători numit „grupul bacteriofagilor”. „Tratatul despre bacteriofagi” al lui Delbrück din 1944 înțina o ordine esențială în cercetare, asigurînd că numai anumite tulpini bacteriofagi vor fi folosite.

Delbrück, care își cîștigase un binemeritat renume, a inițiat, în vara lui 1945, un curs pe tema bacteriofagilor la laboratorul din Cold Spring Harbor, Long Island. Cursul era frecventat de numeroși fizicieni, biochimiști și biologi. Doi ani mai târziu, Delbrück a început să țină acolo întruniri săptămânale pe tema bacteriofagilor. La Caltech, unde Delbrück a revenit ca profesor în 1947, laboratorul lui a devenit „Vaticanul grupului bacteriofagilor”, cum spunea unul dintre colegii săi, „în care s-au hirotonisit cei mai mulți discipoli a ceea ce mai târziu avea să se numească «școala formațională de biologie moleculară»”. Creat după modelul Institutului din Copenhaga al lui Niels Bohr, grupul de bacteriofagi al lui Delbrück a, după cum a scris mai târziu Horace Freeland Judson în *A opta zi a creației*, „unul dintre rarele refugii ale secolului XX, o republică a minții, privire aruncată pe furiș comunității intelectuale unite prin cele mai stricte legături, prin emoția înțelegerii, prin promisiunile pe care le oferă obiectul cercetat, prin autentica libertate de stil”.

Direcția studiilor pe bacteriofagi s-a conturat clar spre sfîrșitul celui de-al doilea război mondial. Experimente îngrijite efectuate de Oswald Avery la Institutul Rockefeller (acum Universitatea Rockefeller) demonștau că nu învelișul proteic, ci mai degrabă ADN-ul ar putea să conțină informația genetică. Bacteriofagii, care nu sînt altceva decît cîteva cocoloașe

ADN învelite în proteine, reprezentau un mijloc excelent de verificare a acestei idei. „Ei sînt recunoscuți”, scria Delbrück, „după bacteriile pe care le distrug, așa cum un băiețel își face simțită prezența atunci cînd

dispare o bucată din prăjitură." în 1946 s-a descoperit că bacteriofagii pot suferi mutații, iar în 1952 Alfred Chase și Martha Hershey au efectuat un celebru experiment în care bacteriofagi marcați chimic s-au amestecat cu bacterii într-un vas de mixaj Waring. Ei au demonstrat că bacteriofagul se atașă de membrana celulară a bacteriei, injectând apoi în gazdă propriul ADN.

Toate aceste rezultate erau foarte sugestive. Apoi, în 1952, mecanismul transmisiei genetice a fost elucidat atunci când James Watson și Francis Crick au descoperit structura în elice dublă a ADN-ului. Când a primit o scrisoare de la Watson, care îi trimitea lunar dări de seamă asupra cercetărilor lor, Delbriick a fost imediat convins. El avea să compare descoperirea lui Watson și Crick cu dezvăluirea de către ERNEST RUTHERFORD [57] a structurii atomului, la începutul secolului XX. Delbriick i-a scris lui Watson: „Am senzația că dacă structura voastră este adevărată și dacă se confirmă implicațiile cu privire la natura replicării, atunci se vor deschide porțile iadului, iar biologia teoretică va intra într-o fază extrem de tumultuoasă".

Spre sfârșitul carierei sale, Delbriick a studiat problema percepției senzoriale la organisme cum ar fi ciupercile, sperând că va putea aduce contribuții importante în domeniul fiziologiei. Această muncă nu s-a dovedit la fel de productivă ca aceea cu bacteriofagii. Delbriick a jucat un rol însemnat și în înființarea Institutului de Genetică din Koln, pe care a continuat să-l viziteze, lucrând acolo regulat pînă în 1963. în 1969, Max Delbriick a primit Premiul Nobel pentru cercetările lui în genetică, împreună cu Salvador Luria și cu Alfred Hershey. S-a retras de la Caltech în 1977.

întîlnindu-se cu Delbriick în 1972, Horace Freeland Judson l-a descris ca pe un bărbat „spiritual, politicos, accesibil, subtil, informat, disprețuitor față de veleitari". Deopotrivă fermecător și incisiv, Delbriick gusta din plin farsele. S-a căsătorit în 1941 cu Mary Adeline Bruce, cu care a avut doi fii și o fiică. Spre sfârșitul vieții a suferit de o boală de inimă, de afecțiuni oftalmologice și de cancer al măduvei osoase. Max Delbriick a murit pe 10 martie 1981.

HANS SELYE

și conceptul de stres

1907-1982

Conceptul de stres este ușor de înțeles, într-un singur cuvânt, el exprimă urile vieții într-o lume incertă. Există sute de căi favorizante pentru area stresului, care, împreună cu toate mijloacele folosite pentru aterea efectelor lui negative, de la masaj la vitamine și medicamente, ;ut din el un concept cotidian. De asemenea, este un concept demo-, deoarece poate să afecteze deopotrivă și pe cei blestemați de soartă, cei binecuvântați de ea. În plus, e abordat deschis de oricine și poate isiderat responsabil cel puțin parțial de aproape tot ce ni se întâmplă i viață. Stresul este atât de popular, încât adesea se uită că, de fapt, foarte solidă bază științifico-medicală, că a inspirat numeroase cerși că a consolidat o alianță adesea ignorată între medicină și psihologie, emenea, el este o contrapondere puternică la adresa reducionismului n din cercetarea biologică și medicală, oferind o perspectivă holis-i înțelesul bun al cuvântului. Cel care a lansat conceptul de stres este rul Hans Selye.

ascut pe 26 ianuarie 1907 la Viena, Hans Hugo Bruno Selye a fost /[ariei Felicitas Langbank și al lui Hugo Selye, un bine cunoscut •g descendent dintr-o familie cu tradiție medicală. După o instruire ră desfășurată acasă, sub îndrumarea guvernantei, Selye a studiat la iul călugărilor benedictini. În 1924, el a început studiile medicale la îrsitatea Germană din Praga, petrecînd un an în străinătate, la rsitățile din Paris și Roma, înainte de a-și lua diploma de medic în Selye a continuat studiile postuniversitare în domeniul chimiei or-e, obținînd doctoratul în științe în 1931. Selye a emigrat în Statele și, după ce a petrecut un an la Universitatea Johns Hopkins, s-a la Universitatea McGill din Montreal, unde a ocupat un post de ¹ în biochimie în 1933.

dye a făcut dese referiri la apariția conceptului de stres, aceasta pentînd povestea ciudată a unei descoperiri științifice care a însemnat b el deonotrivă de/amăpire si revelație. Prima scliDire a ideii datează

din 1925, din perioada studiilor de medicină, în timpul examenelor medicale, Selye a ajuns să se întrebe de ce mulți pacienți sînt afectați de aceleași simptome în fazele inițiale ale unor boli diferite. Limba încărcată, dureri generalizate, deranjament stomacal, pierdere în greutate și alte simptome sînt caracteristice multor boli pe care profesorii le enumera fără a le acorda nici o atenție. Ei se concentrează mai degrabă asupra semnelor specifice unei anumite boli - inflamarea glandelor parotide la creion, de pildă.

Deși timp de un deceniu Selye a pierdut din vedere „sindromul senzației că pur și simplu ești bolnav”, abordînd alte subiecte de studiu, el l-a redescoperit în 1935. Aflat în căutarea unui nou hormon bovin - endocrinologia era un domeniu nou, în plină expansiune -, Selye a injectat extrase de ovare de vacă în șobolani. Acestea au provocat la animalele de laborator un set de reacții. Stratul exterior al cortexului glandei suprarenale s-a mărit, în timp de timusul s-a contractat, iar în stomac și intestine au apărut ulceratii sîngerînde. Nici un alt grup de simptome asemănătoare nu mai fusese observat înainte, iar la început, crezînd că a descoperit un nou hormon sexual, Selye era în al nouălea cer.

Dar entuziasmul nu a durat mult. Injectarea unei varietăți de extracte organice - de la placentă pînă la splină și rinichi - a produs același set de simptome. Speranța lui de a fi găsit un nou hormon s-a spulberat, iar Selye a fost disperat, după cum a scris el însuși, pînă cînd „ochii mi-au căzut pe o sticlă de formalină care se afla întîmplător pe raft, în fața mea.” Această otravă folosită pentru prezervarea țesuturilor a fost următoarea substanță injectată în animalele lui de laborator. Se părea că *orice substanță toxică* duce la același set de reacții. „Nu cred că am fost vreodată în viață mai dezamăgit. Visurile mele de a descoperi un nou hormon se spulberaseră brusc.”

Apoi l-a străfulgerat o amintire din studenție. Și-a amintit de primele simptome produse de foarte multe boli infecțioase. El a recunoscut ceva similar la șobolanii lui cu suprarenala mărită, cu timus stafidit și cu ulceratii sîngerînde. De asemenea, și-a adus aminte că tratamentele pentru diverse boli sînt în esență aceleași: pacienții sînt sfătuiți să se odihnească, să consume alimente simple și să se ferească de frig. „Dacă am putea demonstra că organismul are un tipar de reacție nonspecific”, scrie Selye, „cu care poate să facă față afecțiunilor cauzate de o diversitate de potențiali agenți patogeni, acest răspuns defensiv ar trebui să fie supus unei analize strict obiective, științifice.” Așa s-a născut conceptul de stres.

Prima lucrare a lui Selye pe tema stresului a fost publicată în -1936, în *Nature*, sub forma unei scrisori către redacție. Curînd, el dezvoltă ideea de Sindrom al Adaptării Generale (G.A.S.), care conținea reacția la stres în trei etape. Primul stadiu al stresului, *reacția de alarmă*, era urmat de un *stadiu de rezistență* și, în sfîrșit, de *faza de epuizare*. Termenii nu aveau

rea să impresioneze, ci mai degrabă erau asociați cu modul în care el eliberează hormonii corticali disponibili, reface rezerva și apoi îi 2ază. Inițial, Selye a considerat reacțiile de stres ca fiind pur hormo- Ulterior a fost descoperită importanța ce revine glandei pituitare, este atașată de hipotalamusul din creier, în apariția stresului. La ora la se presupune că secreția de neurohormoni e controlată de transmițători, care, la rândul lor, reglează eliberarea de secreții ale hormonilor (ACTH - hormon adrenocorticorofin), care declanșează a de stres. Ca orice aspect legat de creier, întreaga chimie a stresului ie clarificări ulterioare.

eorie stresului nu a fost imediat acceptată. Conceptul avea să fie îs de eminentul Walter B. Cannon, care promovase conceptul mode homeostază, ceea ce l-a determinat pe Selye să declare ulterior: ni din cercetătorii recunoscuți și experimentați, în judecata căroră mă m încrede, erau de acord cu viziunea mea și, la urma urmei, nu e o ifare ca un începător să îi contrazică? Poate că aveam o concepție ă. Oare nu-mi pierdeam timpul?" Totuși, Selye a beneficiat de spri- lui Șir Frederick Banting, canadianul pionier în utilizarea insulinei u diabet, care i-a asigurat o mică bursă de cercetare. Deși rezistența nceptul de stres a continuat câțiva ani, monografia din 1950 a lui numită *Stress* reușea să furnizeze o mulțime impresionantă de dovezi imentale. Selye a început să publice o lucrare anuală dedicată stres- iar noile descoperiri din endocrinologie aveau tendința de a-i con- teoria.

urma cercetărilor întreprinse de el și de alții, Selye a ajuns în cele rmă să identifice o componentă a stresului într-un mare număr de uni: bolile cardiovasculare și cele legate în vreun fel de inimă; bolile natorii, inclusiv reacțiile alergice; și chiar și bolile infecțioase, cum banala răceală. Afecțiunile psihosomatice de diverse tipuri, de la smele digestive la disfuncțiile sexuale, au adesea legătură cu stresul. 75, Selye putea susține că există 110000 publicații asupra stresului, a scris peste 30 de cărți și 1500 de articole, elye a elaborat și lucrări de popularizare științifică, în afara celor de

academică. *Stresul vieții*, apărută pentru prima oară în 1956, avea vină o carte clasică a genului; peste câțiva ani, Seyle publica *Stres suferință*. Conștient de importanța exprimării eului și a creativității, a scris despre meditația transcendentă și Hare Krishna. Toate lue lui poartă pecetea didacticismului. El le spune oamenilor cum să na și să ia viața așa cum e. Ba mai mult, a scris un manual de cțiuni pentru oamenii de știință, *De la vis la descoperire*, în care le lecții de genul: „Cum să te porți”, „Cum să gândești” și „Cum anești”. Selye a îmbrățișat un punct de vedere anacronic asupra alității ca scop” și era de acord cu colegul său vienez KONRAD

LORENZ [78] asupra „teleonoraiei deliberate care menține speciile”. Asemenea formulări și-au găsit, atunci ca și acum, foarte puțină susținere în lumea științei.

Deși consolidat, conceptul de stres a fost atacat în ultimii ani din mai multe direcții, în prezent, cercetătorii disting uneori un stres social, fiziologic și psihologic, iar conceptul mai nou de „culme” a devenit important. Referindu-se la marea sensibilitate a sistemului hormonal la stimulii emoționali, cercetătorul stresului Richard S. Lazarus și alții au contestat ideea că stresul are loc ca o reacție prin excelență nonspecifică la un factor de stres. Astfel, o senzație de frig nu induce același stres ca aceea *neplăcută de frig*. Dar este de fapt o chestiune de nuanță, reflectând interesul acordat de psihologi termenului și importanței crescînde a diverselor tipuri de abordare a stresului.

Om de știință energic, care a trecut prin viață demn și neîncovoiat, Selye, vorbitor a zece limbi, a fost profesor și director la Institutul de Medicină și Chirurgie Experimentală al Universității din Montreal din 1945 și pînă la pensionarea sa, în 1977. El a fost și președinte al Institutului Internațional al Stresului, fondat chiar de el în 1976. Selye s-a căsătorit cu Frances Rebecca Love în 1930, cu Gabrielle Grant în 1949 și cu cea de-a treia soție, Louise Drevet, în 1978. Absorbit de munca sa și insuportabil pentru cei din jur, după cum rezultă din fragmentele de jurnal din autobiografia sa, *Stresul vieții mele*, Selye avea senzația că puțini oameni de știință „[petrec] destul timp cu familia sau se interesează de problemele politice pe cît ar trebui să o facă un bun cetățean”. Ca mulți cercetători ai stresului care i-au urmat, și el era pătruns de o compasiune abstractă, dar sinceră: „După părerea mea”, scria el, „cele mai înalte calități ale omului sînt o atitudine caldă față de semenii săi și în special compasiunea față de toți cei care suferă de boli, sărăcie sau opresiune”. Hans Selye a murit pe 16 octombrie 1982.

k•

JOHN BARDEEN

și supraconductibilitatea

1908-1991

John Bardeen a fost unul din factorii-cheie implicați în două descoperiri fundamentale din fizica recentă, cu consecințe practice incalculabile. Încă la Bell Laboratories după al doilea război mondial, Bardeen împreună cu alți doi cercetători au creat tranzistorul, care în câțiva ani avea să devină o componentă crucială în întreaga tehnologie electronică. Pe la sfârșitul anilor '50, Bardeen a descoperit și o soluție teoretică la problema supraconductibilității - proprietatea anumitor metale de a-și pierde întreaga rezistență la curentul electric la temperaturi joase. Teoria BCS - așa de la Bardeen, Leon Cooper și John R. Schrieffer - a stat la

bazele cercetărilor care continuă și astăzi, având ca scop crearea unor tehnologii noi, cu un puternic impact economic și global. Motoare și genera-

toare supraconductoare foarte eficiente și alte mașini au potențialul de a revoluționa electronica secolului XXI.

John Bardeen s-a născut pe 23 mai 1908 în Madison, Wisconsin. Tatăl Charles Russell Bardeen, era profesor de anatomie, iar ulterior a devenit decan al Universității Școlii Medicale din Wisconsin. Mama lui, Elsie Harmer Bardeen, a fost profesoară și artistă. Ea a murit pe când el era adolescent, încurajat de părinți să-și cultive interesul pentru știință, John a excelat la școală, luând examenul de algebră de la vârsta de 11 ani. În 1923, la 15 ani, urma cursurile Universității Wisconsin, unde, sub influența profesorului vizitator PAUL DIRAC [77], s-a simțit atras de fizica matematică. Totuși, a obținut diploma în inginerie în 1928, iar în 1931 a luat masteratul în același domeniu.

În timpul Marii Depresiuni, Bardeen a lucrat ca fizician la Gulf Research and Development Corporation din Pittsburgh, specializându-se în problemele prospectării electromagnetice a petrolului. Pe la mijlocul anilor '30 își putea în sfârșit urma înclinarea de a se dedica științei pure, frecventând cursurile Institutului pentru Studii Avansate la Universitatea Princeton. Și-a luat doctoratul în fizică matematică în 1936. Mentorul lui la Institut a fost Eugene Wigner, unul dintre

marii fizicieni unguri, cunoscut pentru contribuțiile sale în domeniul fizicii stării solide, în continuare, Bardeen a efectuat cercetări postdoctorale la Universitatea Harvard, a predat la Universitatea de Stat din Minnesota, iar în timpul celui de-al doilea război mondial a lucrat pentru Laboratorul de Armament al Marinei S.U.A., care a folosit experiența lui anterioară de geofizician pentru a elabora metode de contracarare a acțiunii torpilelor.

După al doilea război mondial, hegemonia industrială americană a prefigurat un viitor ce aparținea electronicii și în care inovația și dezvoltarea de noi produse aveau să joace roluri determinante. În acest context s-a dezvoltat fizica stării solide, preponderent aplicată la modul în care elementele metaloide, semiconductoare, cum ar fi siliciul sau germaniul, conduc electricitatea. Oamenii de știință de la Bell Laboratories sperau să folosească acești semiconductori pentru a înlocui tehnologia depășită a tuburilor electronice. Tuburile electronice sau cu vid sînt circuite în care electricitatea poate fi controlată ușor și instantaneu. Ele se foloseau pe scară largă în radio și în computerele care tocmai apăruseră. Dar erau masive și aveau limite din punct de vedere al aplicabilității în practică. Prin contrast, semiconductorii sînt de multe ori mai mici, mai siguri și mai ieftini; de pildă, siliciul este al doilea element de pe Pămînt sub aspectul răspîndirii.

Deși intenționase să-și canalizeze preocupările spre energia nucleară, Bardeen a fost recrutat de Bell în 1945 să lucreze la cercetările axate pe fizica corpului solid. El a devenit, împreună cu W.H. Brattain, membrii al celebrei echipe conduse de William Shockley. Folosind cristale de germaniu, Bardeen și Brattain au inventat în 1948 „contactul punctual”, dispozitiv care putea să amplifice semnalul audio. Ei au arătat că este posibil să obții același control fin al curentului electric prin semiconductori ca și prin tuburile electronice cu vid. Rezistența putea fi ușor controlată prin „doparea” semiconductorului, demonstrîndu-se o întreagă serie de efecte, inclusiv sensibilitatea la lumină. Aceste tranzistoare primitive - numele a apărut chiar atunci - erau totuși fragile și lipsite de valoare practică; abia în 1952 a descoperit Shockley o variantă mult mai stabilă. Dezvoltarea ulterioară a circuitelor integrate și cipurilor de siliciu, cu toate consecințele lor uriașe pentru tehnologie, s-a bazat pe această muncă de cercetare. Cum era și firesc, în 1956, Bardeen a împărțit Premiul Nobel cu Shockley și Brattain.

Una dintre marile enigme ale fizicii secolului XX a apărut în 1911, atunci cînd fizicianul olandez HEIKE KAMERLINGH ONNES [42] a descoperit că, la o temperatură foarte joasă, mercurul își pierde brusc întreaga rezistență la trecerea unui curent electric. Această proprietate s-a observat ulterior la mai multe metale și compuși metalici, deși legile fizicii de atunci nu puteau da nici o explicație. Kamerling Onnes a presupus corect că răspunsul poate fi oferit de mecanica cuantică. Dar au trecut 40 de ani fără a se obține vreun progres. „John își dorea din tot sufletul să conducă efortul de descifrare a misterului supraconductibilității”, scrie colegul lui Bardeen, Conyers Herring. În acest scop, Bardeen a preluat postul de profesor de

șă și inginerie la Universitatea Illinois în 1951. Un alt motiv al plecării a Bell Laboratories l-a constituit șirul de neînțelegeri cu Shockley, alăde care, considera el, era foarte greu să lucrezi.

Teoria BCS a început să prindă contur începînd cu 1950, cînd Bardeen flat că izotopii, forme diferite ale aceluiasi element, devin supracon-tori la diverse temperaturi. Aceasta i-a sugerat lui Bardeen ideea că ;tă o unică interacțiune între electroni și vibrația matricii spațiale de lee între care se mișcă ei. După ce a publicat o versiune inițială incom-ă a teoriei, Bardeen a continuat să lucreze la ea împreună cu Leon N. >per, om de știință de la New York, căruia Bardeen îi spunea „mecani-meu cuantic din Est”, și cu un absolvent, John R. Schrieffer. în 1957, u prezentat o teorie generalizată pentru explicarea supraconductivității. Este un edificiu teoretic elegant, pe care NIELS BOHR [66] îl considera nos în simplitatea lui. Teoria BCS demonstrează că supraconductivi-a este o consecință a relației între electroni și „fononi”, care reprezintă rgia de vibrație cuantică. Fononii determină perturbarea mișcării elec-lilor și prin aceasta generează rezistența la trecerea curentului electric itr-un metal. Dar la temperaturi joase aceste vibrații sînt reduse, ceea ifectează relația între electroni: aceștia formează „perechi” în care se se doi electroni de spin invers și de moment de rotație opus. (Analiza ematică a acestor „perechi Cooper” a fost efectuată de Schrieffer.) nci cînd se aplică o diferență de potențial, electronii pereche se vor lasă prin solidul supraconductor, toți cu aceeași viteză și fără rezistență. Teoria BCS, după cum avea să fie numită, a fost acceptată rapid și le-a s lui Bardeen, Cooper și Schrieffer Premiul Nobel pentru fizică pe 1972 rdeen a devenit astfel primul om de știință care a primit două premii >el în același domeniu științific). Supraconductibilitatea nu și-a găsit aplicații diate din cauza temperaturilor joase necesare pentru .apariția ei, dar a ;put goana după materiale care să devină supraconductoare la temperaturi înalte, în 1986 s-a anunțat că un material ceramic devenea supraconduc-la 35° Kelvin - o temperatură încă foarte scăzută, dar oricum mult prea e. Intr-o perioadă scurtă au fost descoperite alte substanțe care deveneau raconductoare în jurul a 100° Kelvin. Acest lucru a permis crearea unor i dispozitive numite SQUIDS (de la englezescul Dispozitive Supracon-toare de Interferență Cuantică) cu aplicabilitate în medicină, geologie și domenii. Perspectiva unui material supraconductor care să poată fi folosit miperatura camerei este încă un vis frumos, dar realizabil. Acesta ar putea :rmina schimbări profunde în stilul nostru de viață. John Bardeen a predat la Centrul pentru Studii Avansate al Universității lois din 1959 și pînă cînd s-a pensionat, în 1975. Era un om liniștit și tenos, uneori foarte volubil, dar în același timp capabil de accese de furie ontrolată. A fost căsătorit cu Jane Maxwell, cu care a avut două fiice și fiu, William, care a devenit teoretician în domeniul particulelor elemen-John Bardeen a murit în urma unui atac de cord la 30 ianuarie 1991.

WILLARD LIBBY

și datarea radioactivă

;

1908-1980

În urmă cu o jumătate de secol, curînd după sfîrșitul celui de-al doilea război mondial, apariția datării cu carbon radioactiv a permis examinarea istoriei naturale și a trecutului cultural al omenirii. A devenit posibil să se dateze cu precizie mii de vestigii, de la străvechii știuleți de porumb găsiți în New Mexico la Manuscrisele de la Marea Moartă. Rezultat secundar al fizicii nucleare, noua tehnică a avut un impact extraordinar asupra arheologiei, antropologiei și geologiei. Datarea cu carbon radioactiv a fost mai mult decît o nouă tehnică, pentru că ea a derivat din ideile de bază asupra compoziției chimice a Universului. De asemenea, a deschis o fereastră spre trecutul îndepărtat al omenirii și o perspectivă asupra galaxiilor îndepărtate. Ea reprezintă contribuția însemnată a unui fizician american, Willard Frank Libby.

Unul din foarte puținii fizicieni proveniți dintr-un mediu rural, Willard Frank Libby s-a născut pe 17 decembrie 1908 în Grand Valley, Colorado. Tatăl lui, Ora Edward Libby, era fermier și nu avea decît trei clase primare, iar mama lui se numea Eva May Rivers. La vîrsta de cinci ani, familia s-a mutat la o fermă pomicolă din nordul Californiei. Acolo, Edward a urmat cursurile școlii gimnaziale și ale liceului, pe care l-a absolvit în 1926. Încurajat de părinți, el și-a continuat studiile la University of California din Berkeley. Inițial a vrut să devină inginer miner, dar curînd s-a simțit atras de chimie, matematică și fizică. A absolvit universitatea în 1931. După doi ani a obținut titlul de doctor, implicîndu-se în studiul energiilor joase și al nucleelor radioactive și construind un contor Geiger foarte sensibil pentru detectarea radiației de joasă energie. A rămas ca instructor la Berkeley din 1933 pînă în 1940.

În timpul celui de-al doilea război mondial, Libby s-a mutat la Columbia University, la Divizia de Cercetări pentru Război, participînd la realizarea Proiectului Manhattan. Principala lui contribuție a reprezentat-o producerea unor mijloace de separare a izotopilor de uraniu necesari pentru construirea bombei atomice. Aceasta a presupus aplicarea cîtorva din principiile pe care

Libby avea să le evoce în lucrarea sa despre datarea cu carbon radioactiv, după război, Libby s-a transferat la Institutul pentru Studii Nucleare de la University of Chicago, condus de ENRICO FERMI [74].

Nu Libby este autorul teoriei potrivit căreia radioactivitatea evoluează dată cu vârsta Pământului. În jurul anului 1900 se recunoscuse deja faptul că dezintegrarea nucleară transformă, după o anumită perioadă, elementele instabile, radioactive, în altele stabile, obișnuite, în 1904 RNEST RUTHERFORD [57] admitea faptul că radioactivitatea ar putea măsura vârsta Pământului. Un chimist american, Bertram Borden Boltwood, început în 1905 să studieze posibilitatea elaborării unei metode de a măsura acest proces, ajungând la o vârstă de cel puțin 2,2 miliarde de ani pentru Pământ și de 5 miliarde de ani pentru Sistemul Solar.

Marea contribuție a lui Libby în această direcție a constituit-o cunoașterea importanței radiației cosmice care bombardează Pământul, descoperire făcută în 1939. Razele cosmice sînt particule nucleare subatomice care sosesc încontinuu din spațiul cosmic, lovind și combinându-se cu azotul, elementul ce compune aproape patru cincimi din atmosfera noastră. Libby presupunea că o parte din atomii de azot se transformau în carbon radioactiv, sau carbon-14. Acest izotop de carbon, la rîndul său, a preluat curînd de bioxidul de carbon și absorbit de plante.

Așadar, toate ființele vii îngerează carbon-14 pe cale naturală prin rețeaua trofică. Libby a considerat că este rezonabil să se presupună că conținutul de carbon-14 rămîne destul de constant într-un organism de-a lungul vieții acestuia, adică pe toată perioada cît poate absorbi substanțe nutritive. Dar după moarte, carbonul-14 din plantă sau animal va începe să se dezintegreze, rămînînd în cantități din ce în ce mai mici în organism, în timp ce perioada de înjumătățire a uraniului este de 4,5 miliarde de ani, timpul de înjumătățire al carbonului-14, măsurat prin metoda lui Libby, este de 5730 ani, o perioadă relativ scurtă. „Ar trebui să fie posibil”, scria Libby, să măsura activitatea rămasă, să determinăm timpul scurs de la moarte, încălca această a avut loc în urmă cu aproximativ 500 pînă la 30 000 ani.”

Construind un contor Geiger special, pe care l-a încastrat în plumb pentru a elimina radiația de fond, Libby a creat un algoritm pentru procesul de datare: mai întîi a ars o substanță naturală, cum ar fi lemnul, a cărui vîrstă a determinat-o prin alte metode. Apoi a verificat metoda pe lemnul unțit de la barca funerară a faraonului Sesostris, rezultatul confirmînd înregistrările istorice. La laboratorul lui Libby au venit alte obiecte: mîni îngropate de oameni la Stonehenge sau la Marea Piramidă a Soarelui din Palenque, Mexic, ca să nu mai vorbim de străvechile excremente din iile. Libby a fost în măsură să dateze cele mai vechi comunități umane să sugereze o dată a încetării ultimei glaciațiuni, în urmă cu 10 000 de ani, mult mai tîrziu decît se crezuse anterior. Datarea cu carbon-14 a venit în cele din urmă foarte utilă pentru obiecte datînd între 500 și

70 000 de ani. Lucrarea lui Libby *Datarea cu carbon radioactiv* a fost publicată în 1952, iar în 1960 el a primit Premiul Nobel pentru chimie.

Libby a devenit o personalitate proeminentă în fizica americană, în 1954, el a abandonat temporar activitatea la University of Chicago pentru a lucra în Comisia pentru Energie Atomică la solicitarea președintelui Dwight D. Eisenhower. Libby a fost considerat un adept al războiului rece, în vreme ce alții au văzut în el un savant păcălit de politica guvernamentală. Sustinând cursa înarmărilor, el a emis părerea că „riscurile sînt minime în comparație cu acelea derivate dintr-un arsenal nuclear inadecvat”, în anii '50, Libby a militat pentru „adăposturi împotriva căderilor radioactive” în curtea fiecărei case, care în teorie ar fi salvat populația de radiația letală provocată de un război atomic, în privința radioactivității, avea o părere surprinzător de optimistă. De asemenea, a susținut necesitatea testării armelor nucleare, scriind că „în nici un caz nu se poate spune că testele ar fi periculoase în vreun fel”. Libby a lucrat în Departamentul de Chimie de la University of California Los Angeles în ultima parte a carierei, fiind și director al Institutului de Geofizică și Fizică Planetară.

A fost căsătorit cu Leonor Lucinda Hickey, cu care a avut două fiice gemene, Susan și Janet. După ce a divorțat, în 1966, Libby s-a însurat cu Leona Woods Marshall. Înalt, impozant, roșcat, Libby a fost poreclit toată viața „Bill cel Roșu”. Era considerat un profesor eficient, care încerca să fie sever cu doctoranzii săi. Ideea pe care o avea despre cerințele impuse profesiei lui era tipică pentru perioada aceea: „Un om de știință trebuie să fie un bărbat adevărat”, i-a spus el lui Theodore Berland. „Cei mai mulți oameni nu sînt, în sensul că se bazează prea mult pe alții. Ei sînt parte dintr-un grup. Un om de știință trebuie să fie în stare să lucreze individual, să-și facă propria muncă.” Libby s-a pensionat în 1976. A murit pe 8 septembrie 1980 în urma unor complicații provocate de pneumonie.

După descoperirea de către Libby a datării cu carbon radioactiv s-a dezvoltat un întreg domeniu al testării radiometrice, folosindu-se metode tot mai sofisticate, mai precise și mai semnificative. Noi procedee, cum ar fi metoda K-Ar (potasiu-argon), care utilizează potasiu-40 radioactiv, sînt esențiale în datarea continentelor și a structurilor geologice; iar metoda Rb-Sr (rubidiu-stronțiu) folosește atomi de rubidiu pentru datarea rocilor aduse de pe Lună. Se impune precizarea că toate aceste metode conțin niște implicații excepționale pentru adepții Bibliei *ad-litteram*. Particulele subatomice fac legătura dintre istoria omenirii și istoria universului și îi rezervă omului un loc distinct în cadrul erelor geologice. O asemenea interfață cu civilizația umană, care se regăsește și în microbiologie, este una dintre cele mai mari contribuții ale fizicii la „iluminismul” cultural.

EDWARD TELLER

și bomba

1908-

istoria fizicii nucleare este strâns legată de aceea a armelor de dis-re în masă. Nici un om de știință nu ilustrează mai bine această nație decât Edward Teller, fizician născut în Ungaria. După ce a parat la construirea bombei atomice, Teller a devenit cunoscut în anii '50 t „Părintele Bombei-H". A fost un apărător neobosit al ideii de apărare mala, iar în anii '80 a conceput și a susținut fervent Proiectul Războiul el or, care urma să protejeze Statele Unite de un atac nuclear.

Datorită icării sale politice, ca și realizărilor în domeniul fizicii,

Teller este iderat unul dintre cei mai influenți oameni de știință ai secolului XX. ă părerea unora ar avea o fire contemplativă, dar alții, dimpotrivă, îl țese foarte periculos. „Lumea se luptă încă cu moștenirea lăsată de er", scrie William J. Broad. „Oamenii încearcă și acum să trieze ectele și ideile promovate de el."

Edward Teller s-a născut la Budapesta, Ungaria, pe 15 ianuarie 1908, său fiind Max Teller, avocat, iar mama Ilona Deutsch Teller. Evrei peri, creștinați, membrii familiei Teller suferiseră mari prejudicii în ui vremelnicului regim comunist al lui Bela Kun, după primul război dial. Fiind dotat pentru matematică, Edward era trimis la culcare cu e de tipul înmulțirilor repetate, cum ar fi: „într-un minut sînt 60 de nde, într-o oră sînt 3600 de secunde, într-o zi sînt 84 600 de se-de". În copilărie, citea fascinat romanele scriitorului francez Jules Verne nta la pian, vădind un talent deosebit. A urmat cursurile bine cunoscu-

Minta Gymnasium, ajungînd să prefere matematica, deși tatăl l-a mnat să studieze ingineria chimică, din considerente de ordin practic, la universitățile din Budapesta și Karlsruhe a continuat să studieze de singur matematica, apoi s-a orientat spre mecanica cuantică, în 1928 mutat la Universitatea din Mtinchen. Acolo și-a pierdut piciorul drept un accident de tramvai. Dar aceasta nu l-a împiedicat să-și ia docto-

în 1930, la Universitatea din Dresda, unde a studiat cu WERNER SENBERG [75].

În 1931, Teller a început să predea la Universitatea din Göttingen, dar peste doi ani avea să-și dea seama de implicațiile ascensiunii la putere a naziștilor. Iată ce scria în autobiografia sa: „Înainte de venirea lui Hitler la putere, un evreu putea să îmbrățișeze o carieră academică în Germania. Această posibilitate a dispărut exact din ziua venirii lui”, în momentul în care Fundația Rockefeller i-a acordat o bursă, Teller s-a mutat la Universitatea din Copenhaga, a petrecut o scurtă perioadă la Londra, apoi a ajuns în Statele Unite în 1935.

Ca profesor de fizică la Universitatea George Washington, Teller și-a continuat vechile studii asupra comportamentului molecular. El a colaborat și cu George Gamow, inventivul fizician rus, împreună cu care a stabilit regulile dezintegrării beta a atomilor. Dar, ceea ce e mai important, Teller a împărtășit interesul crescând al lui Gamow pentru astrofizică. Drept consecință a revoluției petrecute în fizică la începutul secolului XX, începuse să apară, prin anii '30, o explicație a sursei de energie a stelelor. Teller și Gamow au publicat în 1937 o lucrare pe tema energiei termonucleare, iar în 1938 aceasta era unul din subiectele dezbătute aprins la Conferința de Fizică Teoretică de la Washington, în 1939, cu câteva ore înainte de următoarea conferință de la Washington, NIELS BOHR [66] a anunțat că fizicienii germani Fritz Strassmann și Otto Hahn reușiseră să spargă un atom. În contextul politic de atunci, evenimentul nu a trecut neobservat de către fizicieni, iar pentru Edward Teller a reprezentat momentul care i-a marcat întreaga carieră.

La începutul anilor '30, fizicienii deveniseră conștienți de faptul că atomul poate fi spart, iar în preajma celui de-al doilea război mondial era clar că U-235, un izotop al uraniului, ar putea fi folosit pentru obținerea unei reacții în lanț capabilă să elibereze cantități enorme de energie. William Broad scrie că, înainte de construirea bombei atomice, Edward Teller „s-a aflat într-o conjunctură critică”. El era împreună cu fizicianul Leo Szilard atunci când ALBERT EINSTEIN [59] a fost rugat să gireze cu prestigiul lui proiectul bombei atomice; ulterior, Teller avea să lucreze la Proiectul Manhattan. A colaborat cu ENRICO FERMI [74] la Universitatea din Chicago și mai târziu s-a mutat la Los Alamos, locul construirii bombei, în plus, în 1941 Fermi i-a sugerat lui Teller într-o discuție: „Acum, că șansele de a construi o bombă atomică sînt atît de mari, se pune întrebarea dacă nu cumva o asemenea explozie ar putea declanșa ceva similar cu reacțiile din Soare”. Fuziunea, energia produsă de soare și de celelalte stele, este mult mai puternică decît fisiunea. A fost prima oară cînd s-a sugerat ideea de bombă cu hidrogen. Teller a continuat să se gîndească la acest lucru chiar în timpul construirii bombei atomice.

Importanța contribuției lui Teller la realizarea bombei atomice, la Los Alamos, este un subiect controversat. S-a spus adesea că Teller a refuzat să colaboreze cu HANS BETHE [82], șeful diviziei de fizică teoretică;

facea nici o plăcere să muncească la calculele extrem de migăloase ru dispozitivul de implozie, una dintre metodele folosite pentru deto- a bombeii. Teller, carepînă atunci fusese prieten cu Bethe, a contestat ment ideile acestuia. În 1944, J. ROBERT OPPENHEIMER [81] l-a t pe Teller de efectuarea calculelor pentru dispozitivul de implozie, l-a convins să rămînă la Los Alamos pentru elaborarea unui studiu ritor la posibilitatea creării unei bombe cu hidrogen. După cum afirmă rafii lui Teller, Stanley A. Blumberg și Louis G. Panos: „în primul Teller a participat efectiv la realizarea proiectului de la Los Alamos; i al doilea rînd, ar fi putut avea o contribuție și mai importantă dacă fost «om de echipă» și ar fi aplanat diferendele cu Bethe și Oppen- ner". Daniel Kevles, autorul cărții *Fizicienii*, avea să scrie: Teller „era us să-și petreacă timpul liber făcînd lungi plimbări, se lăsa dominat de sia științifică, o armă termonucleară, și își distra vecinii cîntîndu-le la la ore total nepotrivite, în toiul nopții".

După al doilea război mondial, Teller a urmărit asiduu posibilitatea truirii bombeii-H, în ciuda unei puternice opoziții din partea anumitor i ai comunității științifice. După ce, în 1949, Uniunea Sovietică și-a t propria armă atomică, factorii de decizie americani au manifestat es pentru crearea unui dispozitiv extrem de puternic. Inițial, pledoaria "eller în favoarea bombeii cu hidrogen s-a bazat pe calcule dubioase -al unei lungi dispute cu Hans Bethe. După mulți ani, Bethe a fost eptățit să afirme că „Teller a propus o serie de scheme complicate, re care nici una nu părea promițătoare". Dar cu ajutorul lui Stanislaw tn avea să fie conceput, în cele din urmă, un mecanism care folosea X pentru aprinderea combustibilului nuclear. Un dispozitiv termonu- r, numit Mike, a fost detonat pe un atol pustiu din Pacificul de Sud în mbrie 1952. Experimentul a depășit toate așteptările, pe locul fostei le Elugelab căscîndu-se un imens crater. Teller, care n-a asistat la ozie, a trimis o telegramă cifrată care anunța succesul: „E băiat!" Unul din triumfurile lui Teller, dar în același timp o tragedie personală nstituit-o dezbaterea extraștiințifică asupra loialității lui J. Robert înheimer. Teller era furios și îngrijorat de opoziția lui Oppenheimer de utilizarea bombeii cu hidrogen, ceea ce, spunea el, putea afecta truirea acesteia. La o audiere în fața Comisiei pentru Energia Atomică 1954, Teller a spus comitetului care îl investiga pe Oppenheimer ca pe otențial pericol pentru securitatea națională: „Dacă punem problema rmeni raționali, poate că ar fi mai înțelept să i se interzică accesul la etele de stat". Mărturia lui a atîrnat greu în balanță, contribuind la "editarea respectatului Oppenheimer, dar l-a costat pe Teller prietenia :ora dintre fizicienii de marcă din țară.

n calitate de șef la Lawrence Livermore Laboratory, asociat cu Ber-y Radiation Laboratory de la University of California, Teller a conți-

nuat să joace un rol important de-a lungul următorilor patruzeci de ani. A devenit cel mai cunoscut om de știință care a apărut bomba-H, testele nucleare și dezvoltarea de rachete purtătoare. El a avut un cuvânt greu de spus în privința cursei înarmărilor între Statele Unite și Uniunea Sovietică. De asemenea, a fost coautor al unor cărți de tipul *Viitorul nostru*, *nuclear* în 1958 și *Moștenirea Hiroshimei* în 1962, numele lui apărând adesea în revistele populare. De multe ori, el a înclinat decisiv balanța ideii de a interzice testele nucleare; tot el a susținut un proiect nuclear în Alaska.

Deși războiul rece a favorizat ideile lui Teller, tot despre el se spune că ar fi avut talentul de a se împrieteni cu politicienii. Conform mărturiei lui Herbert F. York, el „emana un fel de entuziasm copilăresc, asociat cu farmecul tipic celor din Europa Centrală și chiar cu atitudinea sa rezervată, ceea ce a avut darul să-i impresioneze pe cei mai mulți, în special pe politicieni și oameni de stat, care înclinau să dea crezare spuselor lui”. (Teller consideră această părere ridicolă.) Se pare că el i-a expus președintelui Dwight D. Eisenhower perspectiva optimistă a unei bombe nucleare cu fuziune-„curate”, adică fără consecințe radioactive.

Teller își exercita influența într-un scop bine determinat. După Ray E. Kidder, Teller „era obsedat de amenințarea dominației mondiale a sovieticilor. Această obsesie l-a urmărit cu precădere în a doua parte a vieții. Știa că are dreptate și toți cei care treceau cu vederea această amenințare erau niște proști care nu meritau nici un pic de considerație”, în anii '70, cartea lui Teller *Energie din cer și pământ* a pledat în favoarea utilizării energiei nucleare. S-a gândit serios să candideze pentru Senatul Statelor Unite, dar un infarct l-a determinat să-și reducă volumul de muncă. A rămas director asociat la Lawrence Livermore Laboratory, dar din 1963 a fost și profesor de fizică la University of California. La pensionare, în 1975, a devenit cercetător asociat la Institutul Hoover în Probleme de Război, Revoluție și Pace de la Universitatea Stanford.

Atunci când, în 1980, Ronald Reagan a fost ales președintele Statelor Unite, Teller a avut în persoana lui un foarte puternic aliat. Considerând că alegerea lui Reagan a reprezentat „un miracol”, Teller nu s-a mai văzut nevoit să-l convingă de amenințarea militară a Uniunii Sovietice. La o întâlnire din 1982 cu Reagan, Teller a schițat o propunere pentru un sistem de apărare antirachetă „de a treia generație”, cerînd mai multe fonduri pentru programul de construire a laserului cu raze X. La începutul anului 1983, președintele Reagan a rostit un discurs în fața națiunii în care a anunțat implementarea unui sistem de apărare antinucleară cu baza în spațiu. Curînd, miliarde de dolari erau alocate unor sisteme defensive care nici nu depășiseră stadiul de idee și într-o oarecare măsură nu funcționau. Inițiativa pentru Apărare Strategică (SDI) urma să includă un șir de arme cu baza la sol și în spațiu, între care și sofisticatele lasere cu raze X și

nculele de particule. Aceste planuri pentru „Războiul Stelelor” au fost iplet abandonate zece ani mai târziu, după ce se cheltuiseră 36 de arde de dolari. Nu s-a realizat nici măcar un singur sistem defensiv cțional. Poate că Inițiativa de Apărare Strategică a fost abandonată din za costurilor, dar programul a exprimat clar ideile lui Teller despre lirea științei. „Nu am respecta tradiția civilizației occidentale dacă ne-am să explorăm tot ceea ce poate realiza omul, dacă nu am exercita un trol mai riguros asupra naturii”, afirma Teller în 1987, în *Mai bine un t decît o sabie*. Din perspectiva istoriei, argumentele privind obligațiile •ale conflictuale ale omenirii față de natură datează încă din vremea .așterii. Convingerea că omenirea ar trebui să-și propună dominarea arii a fost, poate, preponderentă. Deși nu este singura concepție care te fi întâlnită în știință, se pare că aceasta a fost piatra de temelie a erei lui Edward Teller.

Personalitate extrem de longevivă a științei americane, Edward Teller căsătorit în 1934 cu Augusta Măria Harkanyi, cunoscută sub numele vlici, cu care a avut doi copii, Paul și Susan. După prăbușirea guver- >r comuniste din Europa de Est, spre sfârșitul anilor '80, Teller a putut •iziteze Ungaria natală. El a rămas director emerit la Lawrence Liver- •e Laboratory și a continuat și după 1990 să dea sfaturi în probleme ind energia nucleară și apărarea națională.

GEORGE E. PALADE

și dezvoltarea tainelor celulei

1912-

La sfârșitul secolului trecut, cunoștințele asupra celulei (unitatea fundamentală a vieții) ajunseseră la limita puterii de rezoluție a instrumentelor existente. Celula putea fi percepută, dar nu înțeleasă. Lumea celulei și renașterea biologiei celulare au devenit posibile în timpul nostru datorită apariției a două tehnici majore, microscopia electronică și fracționarea celulară, care s-au dovedit necesare, dar nu suficiente. A fost nevoie de George Palade care, împreună cu o serie de colaboratori, a utilizat aceste metode și a încercat să stabilească corelația între structură și funcție la nivel subcelular, străduindu-se să descopere organizarea biologică fundamentală.

George Palade s-a născut în noiembrie 1912 la Iași, loc în care și-a început educația pe care a continuat-o la Buzău. Tatăl, Emil Palade, profesor de filozofie și pedagogie, și mama, Constanța Cantemir Palade, •• institutoare, i-au creat un mediu familial care i-a stîrnit de timpuriu un 'mare respect pentru cărți și cărturari. A urmat Facultatea de Medicină din București, unde, influențat și de contactele cu Francisc Rainer, profesor de 'anatomie, și Andre Boivin, profesor de biochimie, s-a simțit atras de 'cercetarea biomedicală. Ca student, a început să lucreze la catedra de ¹ anatomie, unde și-a elaborat și teza de doctorat pe un proiect total neobișnuit pentru un student la medicină: rinichiul delfinului (*Delphinus delphi*). Era •f prima încercare de a înțelege modul în care structura se poate adapta funcției. Dar mai mult, reprezenta prima încercare de a pătrunde în tainele ^f structurilor neînțelese. După terminarea facultății și o scurtă perioadă în care a lucrat ca asistent în medicină internă, a revenit la catedra de anatomie ca asistent, apoi conferențiar. În anul 1946, încurajat de Grigore Popa, profesor de anatomie, a plecat în Statele Unite pentru a-și continua cercetările. După cîteva luni de lucru la New York University, audiază o conferință a profesorului Albert Claude despre studiile lui de microscopie electronică. George Palade este fascinat de perspectivele pe care le

vede în această tehnică nouă. După o scurtă discuție purtată la sfârșitul
:rinței, Albert Claude îl invită să lucreze împreună la Institutul Rocke-
r din New York. Urmează perioada marilor descoperiri, în 1973, pro-ul
Palade se mută la Universitatea Yale din New Haven. Continuă ;a
de cercetare și de învățămînt. în anul 1978 acceptă postul de decan ific
la Universitatea din California, Sân Diego, unde își răsîndește
intinuare bogatele și valoroasele cunoștințe, experiența și bucuria de

Retrospectiva realizărilor sale științifice trebuie începută cu desco-
ea proceselor generale fundamentale care stau la baza vieții celulei,
a țesuturilor, organelor și a organismelor. George Palade a observat
tea vieții la nivel subcelular, funcționarea organelor specializate in-
lular care asigură viața și replicarea celulară. La o privire retrospec-
putem remarca o extraordinară logică mentală și experimentală care
icut posibile evoluțiile ulterioare, în primul rînd, George Palade a
at proceduri mai eficiente decît cele existente în vederea prezervării
urilor pentru microscopie electronică, împreună cu profesorul Keith
;r, a îmbunătățit fixarea și secționarea țesuturilor. A urmat o perioadă
ă în istoria biologiei: descifrarea intimității celulei. Generoasă, aceas-
-a dezvăluit structurile componente, mult mai numeroase decît se
ea, dar, în mod surprinzător, comune tuturor celulelor eucariote. A
mt explorarea detaliată a acestui nou „univers” în care, pentru prima
George Palade a definit structura fină a mitocondriei (sursa princi-
de energie a celulei) și a observat și descris ribozomii (implicați în
za de proteine), împreună cu Keith Porter, el a descris diferențierile
ulului endoplasmic, iar cu Sanford Palay, structura fină a sinapselor
ice. Necesitatea de a înțelege în profunzime compoziția chimică și,
le din urmă, funcțiile acestor noi structuri l-a determinat pe George
de să combine utilizarea tehnicii de fracționare celulară cu microscopie
lectronică. El a izolat astfel fracțiuni de celulă pe care le-a identificat
microscopie electronică și le-a definit biochimic, împreună cu Philip
vitz, a demonstrat că microzomii descoperiți de Albert Claude sînt
nente de reticol endoplasmic și că ribozomii sînt particule de ribonu-
)roteine. Pentru a releva funcțiile reticolului, a efectuat un studiu
rât biochimic și morfologic al procesului secretor din celula panere-
exocrină. Acest studiu, desfășurat pe o perioadă de cîțiva ani și în
a antrenat un număr mare de cercetători, a dezvăluit scenariul, valabil
i, prin care au loc sinteza și procesarea intracelulară a proteinelor pe
e exportă celula, în paralel, a manifestat un interes deosebit față de
turile ce participă la permeabilitatea capilarelor, demonstrînd care
ăile și mecanismele prin intermediul cărora moleculele mici și mari
din sînge prin celulă pentru a ajunge la țesuturile și celulele subia-

În consecință, profesorul Palade ne-a arătat cum reușește celula să funcționeze, să supraviețuiască și să se multiplice. Această bogăție de cunoștințe a înlesnit înțelegerea anomaliilor funcționale celulare, fiind utilizată în *analiza* la nivel celular a alterării funcțiilor reglatoare, punct de pornire în explicarea maladiilor. Celulele au o biologie particulară, dar și o patologie specifică, înțelegerea patologiei la nivel celular stă la baza medicinei moderne. Dar aceasta ar fi fost de neconceput fără o cunoaștere profundă a biologiei celulei normale.

Pentru întreaga sa activitate, în anul 1974, profesorului George Palade i-a fost decernat Premiul Nobel pentru fiziologie și medicină. Din 1975 este membru de onoare al Academiei Române, iar în prezent își continuă activitatea de cercetare, împărtășindu-ne bogatele și valoroasele sale cunoștințe. Aventura lui extraordinară în lumea celulei nu s-a încheiat.

JONAS SALK

și vaccinarea

1914-1995

Trei nume sînt legate de eradicarea poliomielitei epidemice. Albert în a spulberat misterul transmisiei virusului și apoi a creat un vaccin care se folosește în întreaga lume. John Enders a avut o contribuție ; i-a adus Premiul Nobel, prin descoperirea unei metode de creștere a virusului în laborator. Dar, creatorul primului vaccin care a asigurat imunitatea organismului la această boală a fost Jonas Salk. Povestea vaccinului Salk prezintă toate elementele marilor descoperiri din medicină: te de combaterea bolilor mortale: teama publicului, adularea îndrăznețului supraom, dubii exprimate de o minoritate, îngrijorarea comunității științifice și o rivalitate înverșunată între colegi.

Născut la New York pe 28 octombrie 1914, Jonas Salk a fost cel mai înfruntat din cei trei fii ai croitorului Daniel Salk și al Dorei Press. Colea, înzestrat și studios, a crescut într-o familie evreiască ortodoxă. a a urmat Liceul Townsend Harris, înființat pentru elevi excepționali, și a absolvit la 15 ani. Apoi a studiat la City College, fără taxe școlare, pînă în anul 1933. Inițial, Salk nu a manifestat interes față de știință, propunîndu-și să ajungă avocat. Dar a lucrat ca tehnician de laborator și a făcut cîteva cursuri, de curiozitate, și s-a răzgîndit. S-a înscris la Școala Universitară de Medicină din New York, fiind nevoit să muncească pentru a-și plăti studiile. A obținut diploma de medic în 1939. În anul 2, după ce a fost primit ca stagiar la Mount Sinai Hospital, i s-a oferit lui Thomas Francis Jr., virusolog care îi fusese profesor la facultate, la University of Michigan School of Public Health.

Primele lucrări ale lui Salk, apărute după izbucnirea celui de-al doilea război mondial, au fost inspirate de căutarea unui vaccin împotriva gripei, deoarece cetățile erau finanțate de Armata SUA, ai cărei soldați se îmbolnăveau în Sicilia pînă în Filipine, într-o epocă în care lumea își mai amintea de igiena gripei de după primul război mondial, în cele din urmă, Salk a să contribuie la crearea vaccinului care a devenit și a rămas multă

dere a îmbolnăvirilor.

vreme principalul mijloc de limitare a ariei de extin^{realizării} unui vaccin. Spre sfârșitul anilor '40, preocupările sale în direcția^{ta} entat și de viitor, antigripal îi asigurase o reputație de tînăr cercetate^{atras} je cercetările

La sfârșitul războiului, Salk s-a simțit tot mai mi^{le} comună; numai în asupra poliomielitei, o boală devenită tulburător i boală s-au acumu-1952 se raportaseră 58 000 de cazuri. Cunoștințele de/^{cu}at|a sa^{anguină} prin lat încet, după ce s-a înțeles că virusul intră în ci! . 'j adesea copii -tractul digestiv. Unii dintre purtătorii virusului - c^sjmptome care dis-aveau febră, dureri de cap, greață, plus alte cîtevi^{caziirij} vⁱru^{sul} ajunge păreau de regulă în scurt timp. Dar, în circa 2% din jn^j ceju^{le}le care con-să invadeze membranele din jurul creierului, distrug^t, egte paralizia, în trolează nervii periferici sau alte funcțiuni. Rezult^{av}je^{tu}iesc sînt adesea diverse grade, iar uneori moartea. Victimele care sup^ft i[«] tot restul vieții, handicapate sau trebuie să trăiască cu „plămîni de c^QE^{la} Universitară de

în 1947, Salk a fost numit profesor asociat la Ș^g cere^{etări} Viruso-Medicină din Pittsburg și director la Laboratorul ;nanc^jară a Fundației logice. Curînd avea să se bucure de susținerea f/j^{uri} din diferite acțiuni Naționale pentru Paralizia Infantilă, care strîngea fonc^{Da}rte a studiului lui de caritate (celebrele Marșuri de Un Bănuț). Prirn[^]- u^j al-e trei tulpini, Salk s-a ocupat de tipologia virusului. A reieșit că v^{pe} care le-a numit Brunhilde, Lansing și Leon. .-esa^{ntă} Potrivit unor

Istoria virusului poliomielitei este foarte inter^{ne}je epidemii înregis-indicii, boala exista încă din Egiptul Antic, dar prinjj^{om}je^lta a apărut în trate de istorie s-au produs în Suedia în 1887. Po^uti^{and}, Vermont; în Statele Unite în 1894, cu o epidemie în Comitatul j^ai^uneînd la 27000, 1916 numărul cazurilor a crescut brusc de patru or^a crezu^t că virusul se dintre care 6000 cu sfârșit letal. La vremea aceea s-^{ec}teⁱor iar imigranții transmite pe calea aerului sau prin intermediul ins',i-j^{vm}o^{vați}. De fapt, din zonele urbane sărace au fost considerați principist par^{tial} generată de virusul s-a dovedit a fi intestinal, iar epidemia a fo^{am}-' ce{ mai mulți o campanie igienică fără precedent. Timp de sute (fuseseră expuși de copii au căpătat imunitate prin alăptarea la sîn sa[£] sanj^{tare} și igienice, tineri virusului, fără efecte prea grave. Dar măsurii[^] unității și la o mai ca și practica hrănirii cu biberonul au dus la scăderea* au virusul, mare vulnerabilitate a copiilor sau adulților care in,^{area} fa către Salk a

Cîteva evenimente esențiale au favorizat realiZg^ltatea fjarvard, unde unui vaccin. Primul a avut loc în 1949, la Univerfj^{ore}i^{onul}ului în țesuturi John Enders a descoperit cum se poate crește virusul ^^ai^{un}gînd să crească animale. Salk a adaptat tehnica la virusul poliomielitdr['] te Apoi, la Johns toate cele trei tulpini ale acestuia în rinichi de mai t-['] vⁱru^{sul}ului simula Hopkins University s-a descoperit că o formă moar[^] exper^{iniente}. Acest producerea de anticorpi în maimuțele folosite pentr^{nul} poii^omielitei s-ar fapt l-a îndreptățit pe Salk să presupună că vaccii^l

dezvolta în jurul unui virus total inactiv - o concepție care venea în contradicție cu opiniile „înțelepte” încetățenite la acea epocă. Ideea că un virus slăbit poate să stimuleze mai bine imunitatea decât unul nou datale pe vremea lui LOUIS PASTEUR [32] și continua să fie viu dezbătut.

Salk a îmbrățișat ideea că virusul mort este mai eficient, urmărind cu reverență producerea vaccinului pe această bază în pofida puternicei opoziții a comunității științifice; această idee i-a adus triumful, susținut de Fundația Națională pentru Paralizia Infantilă - care aștepta răbdare producerea unui vaccin -, Salk a creat vaccinul care avea încă celebritate. Folosind toate cele trei tulpini ale virusului, pe care le-a sursat cu formaldehidă, el a mixat o fiertură din acestea într-o emulsie de ulei, pe bază de ulei mineral. După ce a testat vaccinul pe maimuțe, a pus, în 1952, teste clinice pe aproximativ 100 de copii și adulți, ceea ce a mărit încrederea oamenilor în vaccinul lui, Salk s-a vaccinat pe întreaga familie. În anul următor, el a coordonat testele efectuate pe copii, iar în 1954 a început celebra sa campanie de vaccinare în care au fost vaccinați 200000 de copii. Un an mai târziu, pe 12 aprilie s-a anunțat oficial că vaccinul este sigur și eficient, iar în câțiva ani s-au administrat aproximativ 200 de milioane de doze. Incidența cancerului de poliomielită a scăzut rapid.

Vaccinul nou-creat i-a conferit lui Salk o aură de erou. Astfel, la New York s-a turnat filmul *Povestea lui Jonas Salk*, cu Marlon Brando în rolul principal. Salk și familia lui au fost primiți la Casa Albă, unde dintre Eisenhower l-a numit „binefăcător al omenirii” și le-a făcut niște bricege băieților lui. Companiile farmaceutice s-au oferit să-l facă pe cel mai bogat om al tuturor timpurilor. Salk a fost luat prin surprindere de mulțimea oamenilor care își exprimau recunoștința și de zădărnicele eforturi de popularizare a descoperirii. „Cea mai mare tragedie care mi se putea întâmpla a fost succesul acesta”, avea să scrie Salk după aceea. „Mi-am dat seama imediat că voi fi un om terminat.” Era o exagerare, dar nu greșea întru totul. Salk nu era o figură a „Jellicent”-ului, ba chiar suportase unele efecte ale antisemitismului; și, nu a fost ales în Academia Națională de Științe și nici nu a primit Premiul Nobel. Chiar înainte de testarea vaccinului, ideea lui Salk de a

folosi un virus mort a întâmpinat opoziția categorică a lui Albert Sabin, un mare cercetător care descoperise multe din mecanismele de propagare ale virusului. Rivalitatea dintre cei doi s-a amplificat ca urmare a tentativei lui Salk de a bloca testele în masă din 1952; ulterior, acesta a făcut eforturi pentru interzicerea vaccinului atunci când un lot stricat a provocat moartea câtorva pacienți.

Sabin a creat un vaccin propriu, cu administrare orală, care a fost disponibil inclusiv în Uniunea Sovietică, astfel că, în cele din urmă, popularitatea lui a depășit-o pe cea a vaccinului lui Salk, chiar și în Statele Unite. Participând la conferințe medicale unde vaccinul lui Sabin câștiga teren, Salk avea să spună: „parcă și-ar pune la cale propria asasinare”. În final, Salk a ajuns la concluzia că ar trebui să facă eforturi mai mari pentru a recâștiga piața, într-un articol din 1973 din *New York Times*, el avertiza împotriva pericolelor care însoțesc vaccinul lui Sabin, dar nu a fost luat în seamă.

Ulterior, Salk avea să înființeze institutul care îi poartă numele. Construit după propriile instrucțiuni și inaugurat în 1963, Institutul Salk pentru Studii Biologice din La Jolla, California, a devenit o prestigioasă instituție, care a atras o întreagă pleiadă de oameni de știință. Salk însuși a continuat să întreprindă cercetări originale în domeniile cancerului și sclerozei multiple. La începutul anilor '70, el a scris o serie de cărți pe teme filozofice: *Descoperirea omului*, *Anatomia realității*, *Supraviețuirea celor mai înțelepți* și *Ca un înger*; „înțelepciunea, concepută ca un nou tip de putere”, scria Salk, „este o necesitate de prim rang pentru om. Acum, chiar mai mult decât înainte, ea este necesară ca fundament al sănătății lui, pentru a menține viața însăși pe această planetă, ca o alternativă la alienare și disperare.” În ultimul deceniu al vieții lui, Salk a coordonat cercetările pentru obținerea unui vaccin împotriva virusului imunodeficienței dobândite la om (HIV).

Pentru un erou al medicinei, era firesc ca Salk să fie un împătimit de muncă, dar și un om devotat familiei; cuvintele soției sale aveau să fie reproduse în *Time*: „Jonas, nu mă ascuți deloc!” Salk s-a căsătorit cu Donna Lindsay după absolvirea școlii medicale, în 1939. Au rămas apropiați chiar și după divorțul lor survenit în 1968. În 1970, Salk s-a căsătorit cu Frai9oise Gilot, actriță și fostă amantă a lui Pablo Picasso. Jonas Salk a murit pe 24 iunie 1995 în urma unui atac de cord.

FRANCIS CRICK și biologia moleculară

1916-

În anul 1953, în colaborare cu americanul JAMES WATSON [95], spatul absolvent britanic Francis Crick descoperea structura și funcționarea AND-ului, molecula în care este memorat codul genetic, eza Watson-Crick, dezvoltată de-a lungul următoarelor două decenii, explică mecanismele fundamentale ale eredității și funcționării celulei, poate, cea mai importantă descoperire din orice domeniu al ei după cel de-al doilea război mondial. Aceasta a revoluționat biologia, a remodelat în întregime domeniul cercetării genetice și a determinat importante progrese în medicină. „Nu doar un singur om a descoperit biologia moleculară”, spunea Jacques Monod acum câțiva ani, numai unul domină intelectual întregul domeniu, pentru că el știe și are cel mai mult. Francis Crick.” În ultimii ani, Crick s-a orientat către neurobiologie, formulând ipoteze originale asupra naturii conștiinței, ascut la 8 iunie 1916 lângă Northampton, un oraș din centrul Angliei. Francis Harry Compton Crick a fost fiul cel mare al lui Harry și al mamei Elizabeth Wilkins Crick. Tatăl său, care conducea un atelier de încălțăminte când a venit pe lume Francis, a traversat o perioadă dificilă în 1929 și s-a mutat cu familia la Londra. Aici, el a administrat un magazin de încălțăminte în timpul Marii Depresiuni și și-a trimis cei doi copii la școala publică Mill Hill. Copil fiind, Francis Crick era fascinat de știință, deși la o privire superficială nu-și poate descoperi vreo calitate ieșită din comun - în unei mari curiozități în legătură cu natura și cu universul. Când a descoperit structura AND-ului și-a pierdut credința religioasă în jurul vârstei de 12 ani, și moment i-a marcat ulterior cariera. Așa cum scria în scurta sa autobiografie intelectuală, *What Mad Pursuit (Ce căutare nebunească)*, așterea adevăratei vârste a Pământului și informațiile furnizate de fosilele fac imposibilă, pentru orice intelect echilibrat, credința în un literal al anumitor părți din Biblie, în maniera în care o fac mentaliștii. Și dacă o parte din Biblie este greșită, de ce ar trebui ca

restul să fie acceptat automat? ... Ce poate fi mai nebunesc decât ca cineva să-și bazeze întreaga viziune asupra vieții pe idei cândva plauzibile, dar care acum apar complet greșite?" Ateismul lui Crick a fost una dintre motivațiile sale în alegerea carierei științifice.

În 1934, Crick și-a început studiile de fizică la University College, în Londra, pe care le-a absolvit în 1937, fiind al doilea din promoție, în acest moment el stăpânea în mică măsură mecanica cuantică, un subiect pe care l-a aprofundat de unul singur mai târziu. A rămas la University College pentru a urma cursurile postuniversitare pe care aproape că le terminase în momentul izbucnirii celui de-al doilea război mondial. Crick s-a înrolat în Marină, unde a participat la proiectarea minelor acustice și magnetice „non-contact”, continuându-și o vreme activitatea și după încheierea războiului, pe lângă serviciile secrete științifice.

Convins că vrea să lucreze în domeniul cercetării fundamentale și influențat de ateismul său, Crick și-a restrâns opțiunile la două direcții: fundamentele vieții și creierul, în final s-a decis asupra „frontierei dintre viu și ne-viu” - fundamentele fizice și chimice ale vieții. El a fost influențat de lucrarea *Ce este viața?* a lui ERWIN SCHRODINGER [68] și inspirat de LINUS PAULING [76], care vorbea, în 1946, despre perspectivele de viitor ale chimiei structurale, în 1947 Crick începe să lucreze la laboratorul Strangeways, în Cambridge; doi ani mai târziu se transferă la laboratorul Cavendish. Aici, o echipă condusă de Max Perutz aplica tehnica cristalografiei cu raze X în încercarea de a descoperi structura tridimensională a proteinelor. Crick și-a ales ca subiect al tezei sale de doctorat difracția razelor X în proteine.

Până în anii '40 se considera, în general, că materialul genetic din celulă este o proteină. Totuși, cunoștințele despre acidul dezoxiribonucleic, o moleculă de mari dimensiuni prezentă în celule, căpătau o amploare tot mai mare. ADN-ul a fost descoperit în 1869 și denumit astfel în 1899. Până în 1949, Erwin Chargaff determinase compoziția relativă a celor patru baze ale sale pentru o varietate de specii. De asemenea, Oswald Avery, la Rockefeller University, adusese dovezi în sprijinul afirmației că ADN-ul pur poate fi „factorul transformator” în anumite tipuri de multiplicare bacteriană.

În general, descoperirea structurii ADN-ului reprezenta o extindere a fizicii în biologie prin intermediul chimiei. Mai precis, în 1948 chimistul Linus Pauling a identificat configurația helicoidală a lanțurilor de polipeptide care formează proteinele. Aceasta sugera un model fundamental al lumii microscopice; puteau fi descoperite și alte structuri helicoidale. La începutul anilor '50, „ideea structurilor helicoidale plutea în aer”, scria Crick, „și trebuia să fii sau obtuz sau foarte refractar ca să nu gândești de-a[^] lungul liniilor helicoidale”.

În 1951 James Watson sosește la laboratoarele Cavendish și se

•ietenește cu Crick. „Jim și cu mine ne-am potrivit din prima clipă”, Crick mai târziu, „în parte pentru că interesele noastre erau uimitor ;emănătoare, dar și pentru, că, presupun, aveam amândoi o anumită înțâ proprie tinereții, o atitudine intolerantă față de gîndirea lipsită de ire.” în plus, cunoștințele temeinice ale lui Watson privind rezultatele lilor lui MAX DELBRUCK [83] asupra bacteriofagilor erau completare celor pe care le poseda Crick cu privire la difracția cu raze X. *Irick* și Watson nu au efectuat ei înșiși experimente asupra ADN-ului; ile lor s-au bazat pe cîteva repere importante, inclusiv fotografiile cu JX ale ADN-ului, realizate de specialistă în cristalografie Rosalind :lin. Urmînd exemplul lui Linus Pauling, ei au construit modele ale ;ulei folosind sîrmă, mărgel, metal și carton. Descoperirea crucială, iță lui Watson, s-a produs în ziua de 21 februarie 1953, cînd a iden-configurația complementară a perechilor de baze: adenina-tîmina și jna-citozina. în aprilie 1953, Crick și Watson au publicat în revista }e articolul „Structura moleculară a acizilor nucleici”, unde au remar-o oarecare ironie, revendicîndu-și prioritatea: „Nu a scăpat atenției e faptul că împerecherea specifică a bazelor pe care am postulat-o ;ază imediat un posibil mecanism de copiere a materialului genetic”, cursul următorilor 20 de ani, Crick a fost o figură centrală în bio-moleculară și a jucat rolul principal în lămurirea naturii codului c. El a sugerat că o secvență de trei baze aminate dispuse într-o jtă ordine conduce la producerea unei proteine specifice în interiorul Aceasta s-a numit „ipoteza secvenței”, iar în 1958 Crick a prevă-[scoperirea ARN-ului de transfer pentru a descrie modul în care este it această proces. Crick este de asemenea cel care a enunțat „dogma a geneticii moleculare, așa cum o numește el: informația, o dată ist codificată în molecula de AND, se înscrie pe o cale cu sens unic. ață ce secvența de informație a fost integrată într-o proteină, ea nu ațe fi extrasă în detaliu. Dogma centrală a rămas un principiu-cheie anizare în biologia moleculară.

1976 Crick se mută la Institutul de Studii Biologice Salk din La n California, unde se îndreaptă spre un nou domeniu de cercetare: conștiinței și al creierului.

a abordat acest domeniu într-un moment cînd behaviorismul era în psihologia cognitivă se afla abia la început, iar neurobiologia era no-formare". Crick a fost unul dintre cei cîteva laureați Nobel -doi fiind Roger Penrose și Gerald Edelman - căruia îi revine de a fi studiat fiziologia creierului dintr-o perspectivă novatoare, cum a deschis calea geneticii prin intermediul biochimiei!, Crick ă fie în măsură să demosntreze că gîndirea se poate explica în e în termeni fizici, pe baze neurologice. Concentrîndu-se asupra lui vizual, el a publicat în 1994 cartea *Uimitoarele ipoteze* care

exprimă un punct de vedere materialist, în întregime electrofizic, asupra conștiinței. El afirma că: „bucuriile și durerile, amintirile și ambițiile, simțul identității personale și al voinței libere nu sînt, de fapt, decît comportarea unui vast ansamblu de celule nervoase și a moleculelor care le sînt asociate". Crick a vrut să sublinieze că vederile sale sînt în „totală contradicție cu convingerile religioase ale miliardelor de ființe umane care trăiesc astăzi."

„Este limpede că cea mai importantă contribuție adusă de Crick în biologie", scrie istoricul științei Robert Olby, „a fost intuiția sa fizică și capacitatea de a pătrunde în esența problemelor." într-adevăr, Crick însuși a atras atenția asupra importanței conceptuale fundamentale a ADN-ului, în contrast cu rezultatele imediate ale acestei descoperiri, în cartea sa *Ce căutare nebunească*, el scrie: „Descoperirea elicei duble a fost, din punct de vedere științific, mai degrabă comună. Important nu este felul cum a fost descoperită, ci chiar obiectul descoperirii - structura ADN-ului".

Potrivit relatării lui Watson, în ziua descoperirii elicei duble, Crick a părăsit laboratorul și s-a dus la Eagle Pub, în apropiere de Cavendish, unde a anunțat cu vocea sa tunătoare că el și Watson au descoperit „secrețul vieții". Crick își amintește acest moment puțin diferit. El povestește că s-a întors acasă ca să îi spună soției sale Odile că a făcut o descoperire importantă. Ea nu l-a luat în seamă și, mulți ani după aceea, i-a mărturisit: „Tu spuneai mereu astfel de lucruri cînd veneai acasă, așa că, evident, n-am crezut nimic".

GERTRUDE BELLE ELION

și farmacologia

1918 -

ultima jumătate a secolului XX, marile progrese înregistrate în medicină și tehnologia medicală au creat un climat favorabil dezvoltării tratamentelor medicamentoase pentru o gamă largă de boli. Există personalități prestigioase care au efectuat descoperiri-cheie în farmacie, dar probabil că nici una dintre ele nu este atât de remarcabilă ca Gertrude Belle Elion. În colaborare cu George Hitchings, la Burroughs Wellcome, Elion a făcut mari progrese în crearea primului medicament utilizat în combaterea leucemiei. Un derivat al acestui medicament este folosit în zilele noastre pentru facilitarea transplantului de organe. În anii '70, Elion a creat primele medicamente antivirale eficiente, care au combătut infecțiile cu herpes. Aceste descoperiri farmacologice au pus pe noi idei despre modul în care diverși microbi și viruși metabolizează acizii nucleici, componentele lor fundamentale. În 1988, Elion a primit Premiul Nobel pentru fiziologie și medicină, împreună cu Hitchings și James Black.

Ca a unor imigranți evrei europeni, Gertrude Belle Elion s-a născut în New York pe 23 ianuarie 1918. Tatăl ei, Robert Elion, era originar din România, iar mama, Bertha Cohen, care provenea dintr-o familie de evrei intelectuali, emigrase în Statele Unite în 1914. Deși Robert Elion își făcea cu succes meseria de dentist, Marea Depresiune a pus capăt prosperității familiei. Moartea bunicului atunci când Gertrude avea cinci ani, ar fi fost motivul - spune ea - care a determinat-o să ajute tatăl, devenind medic. Această hotărâre a fost întărită când logodnicul a murit din cauza unei infecții bacteriene. Elion a urmat cursurile la Universitatea din New York, pe care le-a absolvit la cincisprezece ani, în 1933. La Universitatea din New York, care pe vremea aceea era destinat exclusiv fetelor, cu un nivel de admitere foarte sever, Elion a ales ca subiect principal de studiu

A absolvit colegiul în 1937 cu distincția *summa cum laude*. Îndrumată de femeie, lui Elion i-a fost foarte greu să găsească un loc de

muncă în cercetare după Marea Depresiune. A ocupat câteva posturi de asistent de laborator, apoi a început să predea fizica și chimia la licee, lucrând în același timp la masterat, pe care l-a susținut la New York University în 1941. Curînd după intrarea Statelor Unite în război, Elion a început să facă analizele alimentelor pentru Quaker Maid - printre altele, verifica și culoarea maionezei -, apoi a lucrat temporar și pentru Johnson & Johnson într-un laborator farmaceutic nou, dar care nu a funcționat prea mult timp. În primii ani ai carierei sale, Elion a fost supusă unei serioase discriminări; de pildă, nu i s-a oferit un post sub pretextul că, fiind atrăgătoare, i-ar tulbura pe ceilalți angajați. „Războiul a schimbat totul”, a spus ea la un moment dat. „Toate rezervele relativ la angajarea femeilor în laboratoare s-au evaporat pur și simplu.” În 1944, la sugestia tatălui său, a găsit un post de biochimist la Wellcome Research Laboratories, unde avea să rămînă pînă la sfîrșitul carierei sale.

Firma britanică Burroughs Wellcome încuraja cercetările îndreptate în direcția descoperirii de medicamente destinate tratamentului unor afecțiuni grave. Aici, Elion avea să fie influențată de George Hitchings, șeful departamentului de biochimie. Hitchings i-a transmis și lui Elion hotărîrea sa de a urma un program rațional de cercetări în domeniul medicamentelor, în locul vechilor căutări empirice, în urma cărora medicamentele erau descoperite după examinarea unui mare număr de substanțe chimice. De curînd fuseseră identificate puternice medicamente sulfamidice, iar Hitchings și alții bănuiau că substanțele care interferează cu metabolismul microbilor ar putea și ele să servească drept medicamente eficiente*. Aceasta l-a condus spre studiul acizilor nucleici, ARN și ADN, nu ca purtători ai codului genetic, ci în accepțiunea de structuri moleculare necesare pentru creștere și reproducere. Hitchings i-a cerut lui Elion să studieze purinele -molecule care conțin două din elementele constitutive ale acizilor nucleici: adenina și guanina.

Deși procesul de creare și de testare a diversilor compuși era foarte lent, în 1948 Elion și Hitchings descoperiseră substanța purinică numită diaminopurină. Atunci cînd a fost testată pe pacienții din Institutul Sloan-Kettering, s-a dovedit că aceasta încetinește evoluția leucemiei. Inițial, efectele secundare toxice ale diaminopurinei erau mult prea grave, dar peste cîtiva ani a fost introdus un compus mai potrivit după ce Elion a sintetizat o substanță numită 6-mercaptopurină. 6-MP a fost lansat pe piață în anii '50 cu ajutorul reporterului de radio Walter Mitchell, deși

Primul medicament sulfamidic, prontosilul, a fost sintetizat în 1932 de Gerhard Domagk pentru combaterea infecțiilor cu streptococ. El funcționa, după cum s-a înțeles peste cîtiva ani, prin întreruperea metabolismului bacteriei. Penicilina, descoperită de ALEXANDER FLEMING [63] și de alții, avea o acțiune mai eficientă asupra unei game mai largi de bacterii și era mult mai puțin toxică.

prezenta o remisie spectaculoasă care dura doar un an sau mai puțin
te de a se instala din nou. Totuși, mai târziu, îmbunătățirea terapiei
it din leucemia infantilă o boală vindecabilă în majoritatea cazurilor,
[MP este folosit și astăzi în tratamentul acestei afecțiuni.

jupă succesul lor cu 6-MP, Elion și Hitchings au creat mai multe
;amente pornind din același punct. O substanță chimică înrudită,
kguanina, s-a dovedit eficientă în tratarea altei forme de leucemie.
le medicamente interveneau în mecanismul de multiplicare a celule-
)e, iar mai târziu s-a constatat că ele inhibă și sistemul imunitar. În
timp s-a înțeles că aceasta era o reacție salutară în cazul transplan-
le organe, iar spre sfârșitul anilor '50 s-a creat o formă a lui 6-MP
)rin anularea reacției de respingere a grefei, a permis primele trans-
[ri reușite de rinichi. Substanța se folosește și astăzi. Unul dintre
imentele elaborate de Elion și Hitchings, allopurinolul, nu a acționat
[•iva cancerului, dar s-a dovedit eficient în tratarea gutei și în preve-
ipariției calculilor renali.

[alizările lui Elion și Hitchings constituiau o impresionantă contribuție
/oltarea chimiei organice. Succesul lor, scrie Bruce Chabner, „sub-
importanța răbdării, perseverenței, a chimiei inovatoare și a corii
clinice inteligente în descoperirea unor noi medicamente". După
;hings a fost promovat în funcția de director de cercetare în 1967,
devenit șefa Departamentului de Terapie Experimentală de la ghs
Wellcome.

ă în anii '60 se creaseră multe medicamente antibacteriene, iar
se putea preveni cu ajutorul unui vaccin. Dar, cu excepția turbării
pliomielitei, în tratarea bolilor virale cunoscute, precum pojarul,
hepatita, nu se făcuseră mari progrese. O familie de viruși, cea a
[lui, ducea la boli grave, de la inofensiva iritație provocată de răceală
l herpesul genital, care poate conduce la anomalii congenitale. Vi-
npesului este rareori responsabil și de o formă de encefalită care
t'i fatală. La sfârșitul anilor '60, Elion a început să cerceteze
fățile unui compus înrudit cu una din primele sale substanțe anti-
*ene. Rezultatul a fost aciclovirul.

n a demonstrat că aciclovirul - denumirea generică a unei purine
-, compus antiviral bazat pe strategia pilulei otrăvite, va interfera
l normal de replicare al virusului de herpes. Virusul, după ce a
celula, produce o enzimă pe care o folosește pentru reproducere
[lează aciclovir în efortul de a produce o nucleotidă - element
al ADN-ului său -, dar procesul îi este fatal. Inițial ținut secret
ăstrarea proprietății intelectuale până la începerea testelor clinice,
pul a fost dat publicității de către Burroughs Wellcome, în 1978,
și trîmbițe justificate de eficiența lui. Elion a considerat desco-
[ciclovirului, al cărei merit l-a atribuit întregii echipe de la
Bur-/ellcome, drept „bijuteria sa finală".

Aciclovirul a reprezentat și o justificare pentru revendicarea unei strategii antimetabolice de bază. „Demonstrasem, în sfârșit, că medicamentele antivirale sînt selective”, a scris Elion ulterior, „și că se pot trage foloase de pe urma diferențelor dintre enzimele celulare și cele virale.” Strategia fundamentală de cercetare folosită de Elion a fost utilizată și pentru producerea AZT-ului, primul medicament puternic folosit pentru tratamentul virusului imunodeficienței dobîndite care produce SIDA.

După ce a primit în 1988 Premiul Nobel, Elion a devenit o personalitate de seamă a științei americane. Pensionată din 1983, ea și-a păstrat funcția de consultantă la Burroughs Wellcome, a ținut foarte multe prelegeri, a predat la Duke University și la alte instituții de învățămînt superior și a ocupat o serie de posturi în diverse organizații, în 1990 a fost aleasă în Academia Națională de Științe, iar în 1991 a primit Medalia Națională pentru Știință. Elion nu s-a căsătorit niciodată după moartea logodnicului ei, în anii '30, dar a menținut legături strînse cu familia. La ceremonia de decernare a Premiului Nobel, de la Stockholm, a fost însoțită de unsprezece membri ai familiei. Deși este unul dintre extrem de puținii laureați Nobel care nu și-au publicat teza de doctorat, Elion a primit nu mai puțin de 20 de titluri onorifice.

RICHARD FEYNMAN

și electrodinamica cuantică

1918-1988

irînd după ce s-a demonstrat că mecanica cuantică poate să prezică stățile atomilor, au fost create instrumentele matematice necesare înțelegerea diverselor fenomene ale electromagnetismului. Aceasta rus la apariția electrodinamicii cuantice, în jurul anului 1930, da-sontribuției lui PAUL DIRAC [77], a lui WERNER HEISENBERG și a altora. Totuși, timp de aproape 20 de ani rezultatele acestei m fost adesea imprecise și doar parțial satisfăcătoare. Reformularea cum avea să fie prescurtată electrodinamica cuantică, va asigura o e uluitoare, ea fiind asociată cu numele mai multor personalități ante, din care cea mai proeminentă este cea a lui Richard Feynman. est „om unilateral”, după cum obișnuia să se autocaracterizeze, a ășit, împreună cu filozoful Ludwig Wittengstein, capacitatea des- nitoare de a avea cunoștințe formale foarte limitate în propriul liu de activitate, fiind, în schimb, înzestrat cu o intuiție profundă, ă de abilitatea de a rezolva de unul singur problemele. Redutabil în matematică ca și Dirac, cu care este adesea comparat, Feynman a lit o reputație „care depășește cu mult suma componentelor sale”, /um scrie biograful lui, James Gleick. El a devenit un iconoclast în

a cărui audiență a crescut în rîndul neofiților în urma apariției ografiei sale umoristice *Glumiți, desigur, domnule Feynman*. iscut la New York în ziua de 11 mai 1918, Richard Phillips Feyn-

fost fiul lui Luciile Phillips Feynman și al lui Melville Arthur ian. De meserie angrosist, Melville Feynman i-a inoculat fiului său >zitate imensă față de fenomenele din natură. Crescînd în Far Rock-Faynman a devenit curînd un fervent reparator de radiouri, de mașini is, timp în care rezolva și tot felul de enigme. „Orice enigmă cu- ă omului trebuia să treacă pe la mine”, scria el mai tîrziu. „Știam :nigmă afurisită născocită de oameni.” Excepțional la matematică și

științe, Feynman respingea presiunea academică, nefiind interesat să obțină rezultate notabile în alte domenii ale cunoașterii; nu a ajuns niciodată atât de erudit ca mulți alți fizicieni.*

La Massachusetts Institute of Technology, unde a fost admis în 1935, au ieșit imediat în evidență talentele extraordinare ale lui Feynman ca matematician. El a elaborat un număr considerabil de metode pentru rezolvarea unei mari varietăți de probleme în fizica teoretică, iar teza sa de absolvire, intitulată „Forțe și tensiuni în molecule”, a prefigurat opera lui ulterioară. După ce a absolvit institutul în 1939, Feynman s-a dus la Princeton, înfruntând prejudecățile antievreiești foarte răspândite în acea vreme. El a lucrat împreună cu John Wheeler, unul dintre promotorii dezvoltării fizicii nucleare, care a recunoscut imediat capacitățile lui Feynman. Și-a luat doctoratul în științe în 1942, disertația sa fiind intitulată „Principiul minimei acțiuni în fizica cuantică”. Abia trecut de 20 de ani, Feynman era deja perceput ca unul dintre cei mai mari fizicieni teoreticieni americani.

Feynman a fost cooptat în colectivul care lucra la definitivarea bombei atomice și s-a alăturat Proiectului Manhattan încă de pe vremea când se afla la Princeton. În 1943 s-a mutat la Los Alamos, New Mexico, locul în care se construia bomba. L-a impresionat pe HANS BETHE [82] (Feynman „combina strălucirea cu măreția”), care l-a numit conducător de grupă. Feynman a avut o evoluție impresionantă la Los Alamos, contribuind cu o varietate de tehnici unice de rezolvare a calculelor de difuzie a neutronilor prin masa critică. A fost desemnat să estimeze cât material radioactiv ar putea fi stocat într-un loc, fără a deveni periculos; totodată, a ținut cursuri asupra aspectelor teoretice ale construirii bombei. A participat și la testul primului dispozitiv nuclear, în iulie 1945. Marea explozie i-a zgândărit „orgoliul, pentru că .în tot acest timp muncisem foarte greu să facem acest lucru și nu știam exact unde ajunsesem, întotdeauna am fost neîncrezător în calculele teoretice, deși asta e meseria mea, și niciodată nu sînt sigur că natura știe că tu calculezi ceea ce ar trebui să facă ea. Și iat-o făcînd exact ce calculasem noi”.

Din 1945 a lucrat la Universitatea Corneli, unde i s-a alăturat lui Bethe ca asistent. Feynman și-a îndreptat atenția spre evenimentele-pivot din fizica de după război. Deși teoria existentă era satisfăcătoare, după cum a explicat Feynman la un moment dat, „atunci cînd te apuci să calculezi răspunsuri, dai de niște ecuații complicate, greu de rezolvat. Poți să ai o aproximație de ordinul unu foarte bună, dar cînd încerci să o rafinezi, din aceste cantități infinit de mici încep să se adune erori uriașe”. Deși era clar că un electron, de exemplu, acționează de o manieră previzibilă într-un câmp electromagnetic, explicația dată în termeni de mecanică cuantică

* Avea un coeficient de inteligență modest, de 125, ceea ce, date fiind realizările lui, fac din el un exemplu grăitor pentru superficialitatea metodelor de măsurare a inteligenței.

un număr practic infinit de absorbții și emisii de fotoni - cunoscuți articule „virtuale” pentru că nu pot fi percepute de către simțuri. Ișicieni de marcă precum Wolfgang Pauli și Werner Heisenberg au umeroase eforturi de a rafina calculele, ele au continuat să dea imposibile, în pofida teoriei perfecte pe care se bazau acestea. rdarea unică a lui Feynman a presupus folosirea unei serii de itări grafice (numite ulterior „diagrame Feynman”) care fac posibilă ;a electronilor și fotonilor, ca și absorbția sau emisia de fotoni de ;ctroni. Acestea sînt acțiunile fundamentale descrise de electro-a cuantică. Diagramele concretizează calculele abstracte, astfel încît e pot fi „renormate” și cantitățile infinite nedorite pot fi eliminate, acestei abordări prin „integrală pe contur”, electrodinamica cuan- bst complet revitalizată și astăzi permite calcule, cu o remarcabilă de ordinul a 10^9 , în 1965, Feynman a primit Premiul Nobel izică, pe care l-a împărțit cu Iulian Schwinger și Sin-Ituro Tomona-reformulase aproape în același timp QED. Metoda lui Feynman ea mai simplă și cea mai intuitivă; diagramele lui au ajuns să fie pe scară largă în probleme care implică particulele elementare. 1951, Feynman s-a mutat la California Institute of Technology, devenit unul dintre cei mai productivi fizicieni teoreticieni ai lu- ntre realizările lui se numără o lucrare despre proprietățile stranii ului lichid, care la temperaturi foarte joase sfidează gravitația. In ea „suprafluidității”, Feynman ajunge foarte aproape de înțelegerea nului înrudit al supraconductibilității, care avea să fie clarificat în IOHN BARDEEN [85], Leon Cooper și Robert Schrieffer. Feyn-fundamentat și teoria dezintegrării beta - comportamentul țiunii slabe” exemplificat prin dezintegrarea gradată a elementelor ive.

coperirea lui Feynman potrivit căreia legea conservării parității ălcată de interacțiunea slabă - indicată de experimentele din anii 1-a pus în situația pe care el a descris-o ca fiind „prima oară în l carierei mele - și singura - cînd m-am aflat în fața unei legi a pe care nimeni altul nu o cunoștea”. Pe MURRAY GELL-MANN ietenul și colegul lui Feynman de la Caltech, l-a înfuriat această •e, dar apoi el și Feynman au ajuns să dezvolte teoria generală a iunilor slabe, publicată prima oară în 1958 sub numele de „Teoria iunii Fermi”. Feynman a contribuit și la dezvoltarea teoriei cromo- ii cuantice (QCD) a lui Gell-Mann, care explică structura internă ulelor subatomice. nman a fost un profesor insolit, care ținea uneori lecțiile în timp

tobe de bongo. Avea un stil umoristic și adesea pierdea din temele mai importante pe care le abordase, în 1963 a ținut la un curs de introducere în fizică publicat mai tîrziu sub numele de

Cursul Feynman de fizică; deși își propunea să fie unul din multele manuale interne de colegiu, originalitatea textelor a făcut ca el să devină un manual de bază în fizica de pretutindeni. O serie de șase discuții în fața unei adunări de neofiți, publicată prima oară în 1965 sub numele de *Caracterul legilor fizicii*, ne dezvăluie savoarea stilului de predare a lui Feynman, reprezentând o introducere în fundamentele gravitației, ale relației dintre științe și matematică și problemele conservării energiei, legile simetriei și conceptul de entropie. În anii '80, Feynman a ținut cursuri de reciclare la Esalen Institute, în Big Sur, California. El a devenit cunoscut publicului larg printr-o autobiografie care a ajuns imediat un best-seller: *Glumiți, desigur, domnule Feynman*, scrisă în 1985.

În 1986, Feynman a făcut parte din Comisia Rogers, desemnată de guvernul S.U.A. să investigheze explozia produsă la lansarea navei spațiale *Challenger*, în care au murit cei 7 membri ai echipajului. Feynman a făcut senzație cu declarația lui potrivit căreia principala cauză a prăbușirii a constituit-o rigiditatea manșoanelor de cauciuc provocată de vremea rece. Într-un spectaculos moment al audierilor, el a lăsat să cadă o bucată din acel material într-un pahar cu apă rece ca gheața, demonstrând cum temperatura scăzută i-a distrus pe loc rezistența. Într-o anexă separată a raportului final, Feynman a criticat energic presiunea birocratică exercitată asupra oamenilor de știință și inginerilor de la NASA ca urmare a exploziei navei *Challenger*. Raportul asupra muncii lui în Comisia Rogers reprezintă obiectul lucrării „*Ce-ți pasă ce cred alții?*”, publicată în 1988.

Ca mulți oameni de știință ai secolului XX, Feynman era ateu, așa cum fusese și tatăl său. S-a înfuriat foarte tare atunci când un rabin a insistat ca el să citească la înmormântarea tatălui său kadișul ritual; mai târziu, o parte din remarcele lui relativ la religie au fost cenzurate de o stație de televiziune din California. „Mie mi se pare că acest univers fantastic”, spunea Feynman, „această întindere incredibilă în spațiu și timp, cu tot felul de animale, cu toate planetele lui, cu toți atomii și cu toate mișcărilor lor și așa mai departe, toate aceste lucruri nu pot fi pur și simplu o scenă pe care ființele umane se luptă, oscilând între bine și rău, sub privirile lui Dumnezeu, așa cum spune religia, îmi pare rău, domnilor, dar scena este prea mare pentru o asemenea piesă.”

Feynman a fost căsătorit de trei ori. Prima lui soție, Ariene Greenbaum, a murit în 1945 de tuberculoză. După cea de-a doua căsnicie, care n-a durat prea mult, Feynman s-a însurat în 1960 cu Gweneth Howarth, cu care a avut doi copii, în 1978, lui Feynman i s-a diagnosticat pentru prima oară o tumoră canceroasă de un tip foarte rar, care a fost înlăturată prin operație. Altă formă de cancer, macroglobulinemia, care afectează limfocitele, a apărut în 1986, iar la scurt timp după aceea doctorii i-au descoperit și o tumoră abdominală. Feynman nu a luat în seamă posibili-

neoplasmele să fie legate în vreun fel de expunerea la radiații în timp ce a lucrat la proiectul de construire a bombei atomice, până la moartea sa la 15 februarie 1988. În tinerețe, el a dorit să viziteze Tannu Tuva, un pământ despre care povestea tatăl său în copilărie, în anii '80, el și prietenul lui Ralph au purtat o lungă și amuzantă corespondență în efortul de a obține permisiunea de a vizita zona, care se afla pe atunci în Uniunea Sovietică, azi în Rusia, în apropiere de granița mongolă. Cu două săptămâni înainte de moarte, i s-a permis să călătorească acolo. Ralph Leighton a vizitat Tannu Tuva, în iulie, în numele lui vizita. Acest lucru explică placă omagială pusă în cinstea lui Richard Feynman poate fi găsită în Asia Centrală.

FREDERICK SÂNGER

și codul genetic

1918-

La temelia cercetării genetice, care astăzi înglobează giganticul efort de a crea harta întregului genom uman - 100 000 de gene și 3 milioane de perechi de bază - se află munca lui Frederick Sânger, biochimist britanic. Mai degrabă experimentator decât teoretician, acesta s-a impus prin două mari descoperiri, absolut esențiale pentru progresul biologiei moleculare, în 1954, Sânger a fost primul care a analizat distribuția aminoacizilor într-o proteină, insulina. Apoi, trecînd la studiul ADN-ului însuși, Sânger a descoperit metodele de descifrare a secvențelor lungi de nucleotide în care se află încorporat codul genetic. Aceste metode au stat la baza unor realizări tehnice cu un potențial imens pentru cercetarea medicală și biologică. „Astfel, poate mai mult decât oricine altul”, scrie Christopher Wills, „Sânger a făcut posibil Proiectul Genomului Uman și a stîmmit toată această agitație în genetica umană”, în semn de recunoaștere a realizărilor lui, Sânger a primit de două ori Premiul Nobel, iar în ultimele două decenii rolul lui în dezvoltarea complexă a biologiei moleculare a devenit tot mai evident.

Frederick Sânger s-a născut pe 13 august 1918 la Rendcomb, Gloucestershire. El este tizul tatălui său, doctor, mama fiind Cicely Crewdson Sânger. Crescut într-o familie destul de prosperă, deși la școala din Bryanston a fost un elev mediocru, el a putut intra în 1936 la St. John's College din Cambridge, unde studiase și tatăl său. Acolo a optat inițial pentru medicină, dar a început să-l intereseze biochimia, o disciplină relativ nouă. Ca și alți colegi care s-au orientat spre cercetare în aceeași perioadă, și Sânger s-a entuziasmat la gîndul că biologia poate fi explicată în termenii chimiei. A primit diploma în 1939, cu distincție, și astfel a putut să-și continue studiile, luîndu-și doctoratul în 1943 cu o disertație pe tema metabolismului lisinei, unul dintre aminoacizi. Deoarece făcea parte din secta quakerilor, a fost scutit de serviciul militar în timpul celui de-al doilea război mondial. Din 1944 pînă în 1951, Sânger a lucrat la Cambridge, fiind beneficiarul unei burse de cercetare medicală.

nci cînd Sânger s-a dedicat biochimiei, confuziile care frînaseră i acestei științe vreme de o jumătate de secol erau înlocuite de ini. Multitudinea de compuși din celulă începea să fie clasificată ;asă, iar teoria „lacătul și cheia” a relației dintre enzime și substrat iță de EMIL FISCHER [41] fusese demonstrată. Devenise clar că le sînt niște proteine, că sînt formate din aminoacizi cu funcțiuni ;e. Nu mai existau îndoieli cu privire la componența în aminoacizi jr proteinelor. Una dintre cele mai puțin complexe, insulina, era i intens la laboratorul din Cambridge al lui A.C. Chibnall, la care i Sânger. El a fost cel care a preluat această cercetare.

alina este un hormon produs de celulele pancreasului. Ea are rolul l de a transforma carbohidrații în zahărul simplu numit glucoza, astfel nivelul acestuia în sînge. Dacă nu au destulă insulina, oame- diabet și mor. Una din cele mai mari descoperiri din medicină i din 1922, cînd Frederick Banting și Charles Best au folosit in- purificată pentru a trata un tînăr suferind de diabet, în următoarele ecenii, insulina era produsă în formă cristalină, iar diverșii amino- omponenți fuseseră identificați. În aceste circumstanțe a început lui Sânger.

r-un studiu îndelung, dar de o importanță vitală, Sânger a determi- linea specifică în cele două lanțuri de aminoacizi din insulina, în marcării capetelor lanțurilor, el a folosit o soluție, numită de atunci ui lui Sânger. Dar ordinea aminoacizilor a rămas invizibilă pînă l a descoperit cum să-i localizeze și să-i analizeze (ca grupuri pep- de aminoacizi) prin măsurarea petelor lăsate de aceștia pe hîrtia de în 1955, după aproape 12 ani de lucru, Sânger avea o analiză com-. insulinei, iar însemnătatea descoperirii a fost imediat recunoscută. >8, el primea Premiul Nobel pentru chimie.

sscoperirea structurii insulinei împlinea promisiuni foarte vechi la medicinei; de asemenea, a avut repercusiuni imediate în domeniul iei moleculare, aflat în plină dezvoltare. Ea demonstra, pentru prima iară puțință de tăgadă, că o proteină este constituită exclusiv dintr-o nație de aminoacizi. La scurt timp după aceea, FRANCIS CRICK mnula ideea că principala misiune a materialului genetic, a ADN-ului, oducerea unei mari varietăți de proteine, fiecare cu specializarea ei. provocare o constituia înțelegerea modului în care ADN-ul păstrează :minează instrucțiunile legate de construcția proteinelor, ainte de a începe cercetarea acizilor nucleici, Sânger trebuia să facă s intermediar, respectiv să descifreze codul genetic. Prin 1961, ex- enteile demonstraseră că diverși tripleți, sau grupuri de trei nucle- sînt localizați pe secvența ADN, constituiți în *codani*. Acești codoni

corespund diverșilor aminoacizi*. Astfel, ei constituie un set de instrucțiuni pentru asamblarea aminoacizilor într-o ordine specifică. Atunci când lanțul de aminoacizi este complet, el se pliază în mod natural în proteine. O secțiune specifică a ADN-ului, copiată „în oglindă” de o secvență de ARN (acid ribonucleic), generează această asamblare conform principiului care uneori este enunțat sub forma *ADN-ul determină ARN-ul să facă proteine*. Nu are rost să mai subliniem semnificația acestei descoperiri. Dacă nu luăm în considerare apa, jumătate din greutatea corpului uman este constituită din proteine.

În 1962, Sânger își începe activitatea la Laboratorul de Biologie Moleculară al Consiliului pentru Cercetări Medicale din Cambridge. După câțiva „ani slabi”, în care a făcut puține descoperiri originale, era pregătit să înceapă studiul ADN-ului și al ARN-ului. El și colegii lui de laborator au căutat căi de a analiza, de a „secvenția” nucleotidele care înglobează informația genetică. Cercetarea lui Sânger, care avea să dureze mulți ani, implica adaptarea, adoptarea și dezvoltarea unor procedee de citire a lungii succesiuni de baze de-a lungul ADN-ului sau de pe o singură secvență de ADN.

Pe măsură ce se identificau unele dintre complexe procese moleculare ale chimiei ADN-ului, deveneau posibile noi tehnici de „secvențiere” a nucleotidelor. Astfel, la început, Sânger avea la dispoziție doar metode similare cu acelea folosite la analiza insulinei, în 1968, el reușise să decodifice o secvență de ARN cu 120 de nucleotide, un record pe vremea aceea. La începutul anilor '70, el putea sparge ADN-ul în fragmente. Sânger a încercat să construiască o copie a unei secvențe ADN folosind nucleotide marcate radioactiv.

Pentru această construcție, Sânger a folosit mai multe metode. Aplicând ADN-polimeraza, un catalizator nou descoperit, unei secvențe ADN și furnizînd diverse nucleotide marcate radioactiv, Sânger a putut să sintetizeze și să identifice fragmente și mai lungi. Atunci când a descoperit că poate controla acțiunea ADN-polimerazei dacă sînt lăsate deoparte anumite baze, Sânger a inventat așa-numita metodă „plus-minus” de secvențiere, care, după cum afirma chiar el, a fost „cea mai bună și mai originală idee pe care am avut-o vreodată”. El a descoperit că secvențierea poate fi condusă mai departe folosind baze alterate chimic drept legături terminale în lanț. Rezultatul s-a concretizat într-un grup ordonat și marcat de fragmente de ADN, care putea fi apoi forțat să intre într-un gel folosind

Fiecare dintre codoni este o combinație de patru baze ale ARN-ului: Uracil (U), Citozină (C), Adenină (A), Guanină (G). Astfel, aminoacidul numit cisteină are doi codoni, UGU și UGC (ADN-ul poartă același cod, dar în locul Uracilului apare Timina (T), împreună, codonii conțin codul genetic.

O nucleotidă este una dintre bazele care constituie o „treaptă” pe „scara” elicoidală.

dă care le separă după lungime, în fiecare fragment, nucleotidele se irl ca niște mici benzi, dispuse pe patru rînduri, fiecare corespunzînd iintre baze. În 1974, Sânger a început să folosească aceste metode a secvenția virusul Phi X174, un virus relativ simplu. Patru ani mai el publica întreaga secvență de 5386 de baze a acestuia. Era cea mai secvență identificată pînă la acea oră, unul din momentele de vîrf ierei lui Sânger. Progresul înregistrat ulterior avea să fie mai întîi apoi exploziv.

1980, Sânger a primit al doilea Premiu Nobel pentru chimie, pe a împărțit cu Walter Gilbert și Paul Berg, în semn de recunoaștere ce promitea să devină în următorul deceniu o revoluție în biologie, tatea de a decodifica ADN-ul presupunea noi tehnici de manipulare :rialului genetic în toate felurile posibile, inclusiv producerea de pecifice construirii anumitor proteine, în 1982, gena insulinei umane, ușă într-o bacterie, a devenit primul dintre multele produse ale teh-i ADN-ului recombinat, sibilitatea secvențierii întregului genom uman - un șir lung de tri, lat de o milionime de milimetru și conținînd 3 milioane de i de bază -, evidențiată la mijlocul anilor '80, avea șansa de a se rma în realitate prin folosirea unor metode de secvențiere și mai automatizate, în Statele Unite, ea a făcut obiectul unui proiect larg, it de guvern și condus un timp de JAMES WATSON [95]. La mijlocul '90, el apărea adesea pe prima pagină a ziarelor sub numele de codurilor".

1983, Frederick Sânger a încetat să mai facă cercetări originale, iar ani mai tîrziu, la 70 de ani, a părăsit laboratorul, retrăgîndu-se la ui din apropiere de Swaffam Bulbeck. Deși nu crezuse că o să se neze așa de tînăr, „posibilitatea mi se pare surprinzător de atrăgă-mai ales că munca noastră și-a atins apogeul o dată cu secvențierea ului și probabil că, dacă aş continua, nu aş egala rezultatele obținute", ijă de grădină și navighează. Locuiește cu soția sa, Margaret Joan cu care s-a căsătorit în 1940 și care i-a dăruit trei copii.

NOAM CHOMSKY

și lingvistica secolului XX

1928-

Elemente de lingvistică se pot întâlni atât în gramaticile sanscrite din secolul V î.Hr., cât și în civilizația elenistică. A urmat apoi o lungă pleiadă de savanți europeni care s-au dedicat studiului retoricii, gramaticii, etimologiei și textelor scrise în limbile din vechime, în secolul XX, limbajul devine o temă importantă a filozofiei și o preocupare centrală în numeroase studii antropologice. Dar domeniul lingvisticii propriu-zise era foarte restrâns, bazat pe empirism și pe dispoziția comportamentală, menținându-se între granițele schemelor derivate din clasificare și taxonomic. Toate acestea s-au schimbat începând cu anii 1950 datorită revoluționarei desprinderi inițiate de Noam Chomsky.

Intr-o analiză în care sugerează că toate limbajele umane depind de structuri mentale innăscute, Chomsky a pus bazele unei științe care avea să poarte numele de lingvistică generativ-transformațională. Datorită lui, lingvistica a căpătat un statut distinct, alături de alte științe care își propuneau să analizeze cunoașterea umană și dezvoltarea psihică a omului. Scopul lui Chomsky și al școlii gramaticii transformaționale era „mai înalt decât oricare altul formulat anterior de către un grup de lingviști”, scrie R. H. Robbins. „El are ambiția nici mai mult, nici mai puțin decât de a prezenta într-o descriere a unui limbaj tot ce ține de competența lingvistică a unui vorbitor indigen”. Astăzi, după mai bine de patru decenii de bătălii academice în jurul unei teorii în plină evoluție, Chomsky rămâne o figură majoră a lingvisticii contemporane.

Avram Noam Chomsky provine dintr-un mediu în același timp intelectual și de stînga. S-a născut pe 7 decembrie 1928 la Philadelphia, părinții săi fiind William Chomsky, educator și filolog, și Elsie Simonofsky, profesoară și scriitoare. La vârsta de 12 ani, Noam citea deja cartea tatălui său despre gramatica limbii ebraice, încă nepublicată. A frecventat Oak Lane Country Day School, o școală experimentală condusă de Universitatea Temple, iar înainte de a păși pragul adolescenței scria editoriale despre Războiul Civil din Spania pentru ziarul școlii. Mai târziu avea să urmeze

rile liceale la prestigiosul Central High School din Philadelphia, pe 1-a absolvit în 1945. După aceea s-a înscris la Universitatea din Philadelphia, unde a început să studieze limbajul sub îndrumarea lui Zellig Harris, lingvist și activist politic. Chomsky a declarat că a aflat pentru o oară de problemele lingvisticii contemporane atunci când a citit *Metodelor în lingvistica structurală* a lui Harris. Încă înainte de absolvire, la sugestia lui Harris, Chomsky a făcut un curs asupra limbii ebraice. Limbă antică, supusă mai multor transformări, a culminat cu renașterea sa, prin 1940 aceasta era deja „o limbă tot mai degrabă normală”. Deși inițial a vrut să folosească metode vechi, care presupuneau existența unor vorbitori nativi ai limbii, el a perit că de fapt primește informații pe care le știa deja. „Prin urmare, bandonând procedeele uzuale și am studiat limbajul ca oricare altă emă științifică, recurgând la vorbitorii nativi doar ca contrapondere la imente (spre a verifica consecințele ipotezelor etc.) atunci când nu puteam deja faptele.” Aceasta l-a condus la un rezultat mult mai edificator decât i-ar fi permis metodele de catalogare folosite la acea vreme, avea să spună mai târziu Chomsky, „am încercat să găsesc un sistem reguli pentru a determina formele fonetice ale propozițiilor, deci ceea ce numește în prezent o gramatică generativă”.

Urmărind mai ales de unul singur, Chomsky și-a elaborat lucrarea de licență pe baza studiului efectuat asupra limbii ebraice. A primit diploma de licență la Universitatea Pennsylvania în 1949, iar masteratul și l-a luat doi ani mai târziu. În 1951, Chomsky este numit „junior fellow” la Universitatea Harvard. După ce a obținut doctoratul la Universitatea Pennsylvania, în 1955, a început să predea lingvistica și limbile moderne la Massachusetts Institute of Technology.

Legătura lui Chomsky cu MIT, păstrată de-a lungul întregii sale cariere, este notabilă nu în ultimul rând pentru că i-a prilejuit apropierea de un domeniu de dezvoltare a teoriei informației, „îți venea să crezi - și unii au crezut-o - că se va ajunge la automatizarea demersului lingvistic datorită calculatoarelor”, spunea ulterior Chomsky. „Dar când am început să studiez acest subiect, mi-am dat seama că ipotezele dominante erau false, iar modelele populare erau nepotrivite...” La o privire retrospectivă, ar putea constata că este puțin probabil ca lingvistica să se cantoneze în empiricism și taxonomic de vreme ce matematicienii au reușit să dezvoltate baze pentru computer. În 1956, cu prilejul unei întruniri la Institutul Inginerilor Radio, Chomsky a prezentat o lucrare asupra perspectivelor unei gramatici generative care să poată fi explicitată în termeni mai mult sau mai puțin matematici. În 1957, el a publicat *Structuri sintactice*. Această lucrare monografică fundamentală a schimbat cursul lingvisticii secolului XX. Chomsky a susținut că o abordare pur taxonomică a construcției unui

limbaj nu poate conduce la formularea principiilor de bază fără a se recurge la o intuiție vagă și că lingvistica structuralistă avea deficiențe inerente și inutile. El a postulat că sintaxa oricărui limbaj - într-o accepțiune mai largă, structura lui gramaticală - posedă o legitimitate fundamentală. Făcând din *analiza*, sintaxei un element central, el a sugerat un formalism apropiat de cel matematic, din care ar putea decurge regulile de alcătuire a propozițiilor. El a arătat în *Structurile sintactice* cum ar fi posibil acest lucru și a stabilit un program „pentru o teorie mai generală a limbajului, privind sintaxa și semantica și punctele lor de conexiune”.

La început, gramatica transformațională a stîrnit discuții, fiind contestată de către adepții behaviorismului, teorie psihologică susținută de B.F. Skinner. *Comportamentul verbal*, carte publicată de Skinner tot în 1957, urmărea să explice limbajul în termeni simpli de stimul-răs-puns-întărire. Adoptînd concepte operaționale, dar ignorînd aspectele limbajului pe care nu le putea descrie sau explica ușor, Skinner devenea vulnerabil la o serie de acuzații, printre care și aceea de suprasimplificare. Într-o recenzie azi faimoasă a *Comportamentului verbal*, din 1959, Chomsky desființează proiectul behaviorist, fără a primi nici o ripostă din partea lui S. Skinner. Conceptul de *fabula rasa*, susținut de behaviorism venea în contradicție cu excepționala capacitate a copiilor de a învăța rapid ceva atît de complex ca limbajul. Mai degrabă, argumentează Chomsky, ființele umane ar putea fi programate să facă acest lucru cu ajutorul unor capacități complexe de manipulare a datelor și de „formulare de ipoteze”. El s-a raliat explicit preceptelor raționaliste, carteziene, care susțineau că avem în noi ceea ce s-ar putea numi un Dispozitiv de învățare a Limbajului.

Chomsky și-a elaborat proiectul în anii '60. Dobîndise deja o faimă internațională o dată cu publicarea *Bazelor logice ale teoriei lingvistice*, în care explica deosebirea fundamentală dintre lingvistica structurală și gramatica ei generativă. În importanta sa lucrare *Aspecte ale teoriei sintaxei*, publicată în 1965, Chomsky aduce unele inovații teoretice remarcabile, propunînd așa-numita „teorie standard”. El a introdus noțiunea de „competență lingvistică” și a sugerat existența unei capacități cognitive fundamentale de a construi propoziții, furnizînd și un set de reguli pentru alcătuirea lor. Bazată pe o teorie explicită, revoluția lui Chomsky făcea obiectul unor dezbateri de anvergură la mijlocul anilor '60. Numeroși absolvenți au intrat în acest domeniu.

Pe parcursul următoarelor decenii, lingvistica a fost remodelată de munca lui Chomsky, care s-a materializat în numeroase cercetări, multe dezbateri și, în cele din urmă, ceea ce se poate descrie fără a exagera prea mult drept „războaiele limbajelor”. Importanța lui Chomsky se datorează în mare măsură adaptabilității teoriei lui la pseudolingvistică, una dintre pietrele de temelie ale noii științe a psihologiei cognitive. Studiul achizițiilor

vistice, patologia vorbirii și limbajul semnelor pentru surzi au făcut
ctul lingvisticii lui Chomsky.

Gramatica generativă a fost subiectul multor mutații teoretice și al
r dispute răsunătoare, așa cum domenii ca biologia moleculară au
reditat noțiunile empirice anterioare, susținând ideea lui Chomsky de
ționare mentală înăscută. În 1994, Neil Smith era îndreptățit să scrie
lăture: „După un deceniu de sălbăticie academică, în care disciplina a
flagrant încălcată, victoria i-a revenit lui Chomsky și nu Junilor Turci”.
mai recentă muncă de cercetare a lui Chomsky, caracterizată uneori
)t „a doua revoluție”, are ca obiectiv descoperirea „stării inițiale” a
icității genetice de a folosi limbajul.

n alt domeniu de manifestare a gândirii lui Chomsky se depărtează
cîțva de tărîmul limbajului, apropiindu-se de politică. Ca și RUDOLPH
CHOW [30] și alți cîțiva mari geneticieni, Chomsky a aderat în tinerețe
iscarea de stînga. Ca socialist liberal, Chomsky a criticat Statele Unite
pretențiile de democrație și politica externă promovată. Dacă „legea
•națională și o moralitate elementară ar funcționa”, scria el, „mii de
icieni și militari ar fi privați drept candidați ideali pentru niște procese
pul celor de la Niirnberg”. Mînia lui Chomsky este provocată în
ipal de moralitatea selectivă a instituțiilor intelectuale și politice,
homsky a scris mult pe teme politice, remarcîndu-se prin retorica și
ența demersului său. Pentru vederile lui controversate a fost uneori
arat cu Thoreau. Limitările lui Chomsky în calitate de critic al
uțiilor par să țină de lipsa unei compasiuni profunde și a viziunii
ce proprii unor gânditori de talia lui Herbert Marcuse. Printre lu-e
lui Chomsky pe tema guvernării și a politicii se numără *Puterea
icii și noii mandaringi*, publicată în 1969, *Pace în Orientul Apropiat*,
Drepturile omului și politica externă americană, apărută în 1978, și
necesară din 1989. El a colaborat și la cîteva lucrări cu Edward
an, prin care *Economia politică a drepturilor omului* în 1979 și
țcarea dezacordurilor: economia politică a mass-media în 1988.
oam Chomsky a fost numit în 1961 profesor plin la Massachusetts
te of Technology; în 1966 a devenit profesor de limbi străine și
stică la catedra Ferrari P. Ward. De asemenea, este „fellow” rezident
ititutul de Studii Avansate din Princeton, la University of California
[erkeley și la Centrul Harvard pentru Studii Cognitive. S-a căsătorit
9 cu Carol Doris Schatz și din mariajul lor au rezultat trei copii.

JAMES WATSON

și structura ADN-ului

1928-

Pentru descoperirea structurii acidului dezoxiribonucleic (ADN), James Watson s-a implicat într-o activitate de cercetare care avea, în secolul XX, un caracter internațional. La Chicago, citind lucrarea lui ERWIN SCHRODINGER [68] *Ce este viața?*, el a simțit nevoia să afle secretele biologice ale sistemelor vii. Sub îndrumarea unor savanți imigranți, refugiați din Germania nazistă, el a început să studieze bacteriofagele, particule virale care nu sînt altceva decît filamente de ADN învăluite într-un înveliș proteic. Pentru a afla mai multe despre ele, Watson s-a dus la Copenhaga și cu prilejul unei întruniri desfășurate în Italia a descoperit cum structura lor cristalină poate fi vizualizată folosind fotografia cu difracție cu raze X. O dată ajuns în Anglia, a colaborat cu FRANCIS CRICK [90], angajîndu-se într-o acerbă competiție cu alți savanți pentru descoperirea structurii ADN-ului. Împreună, ei au ajuns la concluzia că acesta are o structură dublu-helicoidală, asemănătoare unei scări, ideală pentru replicarea informației genetice. Nu este surprinzător faptul că Watson, ca american, s-a împăcat cu celebritatea ceva mai greu decît Crick. El a fost provocat să scrie un memoriu ironic care i-a iritat pe colegii săi și, în decurs de un deceniu, s-a încheiat cariera sa în cercetarea fundamentală. A rămas totuși o forță redutabilă în biologie, beneficiind de o mare considerație pentru integritatea sa și pentru descoperirea ADN-ului. Șir Lawrence Bragg, directorul laboratorului Cavendish spunea odată: „În acest moment nu cred că Crick ar fi reușit să facă această descoperire fără Watson”.

Născut la Chicago, în statul Illinois, la 6 aprilie 1928, James Dewey Watson a crescut într-un mediu modest sub aspect financiar, dar bogat din punct de vedere intelectual. Tatăl său, James Watson Senior, era perceptor, dar și un ornitolog pasionat care i-a inoculat fiului său interesul pentru această știință. Mama lui, Jean Mitchell Watson, lucra ca funcționară la biroul de admiteri al Universității din Chicago, desfășura o activitate politică susținută în Partidul Democrat și, în această calitate, l-a antrenat pe James

zbateri referitoare la influența eredității și a mediului asupra persoanei, zestrat cu o memorie fenomenală, Watson a apărut la *Quiz Kids*, o [ară emisiune de radio, unde erau prezentați tineri cu talente ieșite omun.

În 1943 Watson a beneficiat de o bursă de studii la Universitatea din Iago, obținând licența în 1947, cu specializarea în zoologie, în ultimul an; facultate a manifestat interes pentru genetică și, la fel ca Francis Crick, a fost profund impresionat de cartea lui Erwin Schrodinger - *Ce este viața?*, publicată în 1945. „Interesul meu s-a îndreptat în direcția descoperirii secretului genelor”, spunea Watson mai târziu, chiar cu prețul firii proprii rezistențe față de studiul chimiei organice. Cercetările ulterioare ale lui Watson l-au pus în contact cu un grup de oameni foarte realmente ideal. „Am fost pregătit într-un climat favorabil pentru a înțelege structura ADN-ului așa cum Prințul Charles este pregătit să devină rege”. La Universitatea Indiana, Watson a studiat cu Hermann Joseph Muller, laureatul Nobel refugiat din Germania nazistă și din Uniunea Sovietică, descoperitorul mutațiilor genetice pe care le pot provoca razele gamma. Drumătorul său pentru teza de doctorat a fost biologul Salvador Luria, dintre fondatorii grupului de savanți care studiau genetica organismelor simple cunoscute sub numele de bacteriofage - o formă de viruși care se înmulțește în interiorul bacteriilor. În plus, pe parcursul studiilor sale universitare, Watson a călătorit la Cold Spring Harbor, în Long Island, New York, California Institute of Technology, unde l-a întâlnit pe MAX DELBRÜCK [83], inițiatorul studiului bacteriofagelor.

În 1950, după ce și-a luat doctoratul la Universitatea Indiana, Watson a plecat la Copenhaga cu o bursă pentru cercetări postdoctorat, acordată de National Research Council. La o întrunire desfășurată la Napoli, în Italia, în anul 1951, el a urmărit o conferință a lui Maurice Wilkins, un adevărat specialist în domeniul fizicii nucleare care se reorientase către biologie și începea să utilizeze cristalografia cu raze X pentru a studia structura moleculei de acid dezoxiribonucleic (ADN). „Dintr-o dată am fost entuziasmat de chimie”, scria Watson în cartea sa *Spirala dublă*, „înainte de plecarea lui Maurice, mă îngrijora posibilitatea ca gena să aibă o formă fantastic de neregulată. Acum știam însă că genele pot cristaliza; în mare, ele trebuia să aibă o structură regulată care să poată fi explicată într-o manieră directă.” Această intuiție a reunit cunoștințele lui Watson a teoriei bacteriofagelor cu o tehnică ce își avea originea în fizica cuantică. Interesul asupra studiilor lui Wilkins l-a condus pe Watson la Cavendish din Londra, unde l-a întâlnit pe fizicianul și fiziologul Francis Crick.

Și vestea colaborării dintre Watson și Crick și a felului cum au ajuns să descopere structura ADN-ului a fost spusă adesea, iar Watson însuși a relatat-o în cartea sa *Spirala dublă*, publicată în 1968. Experiența lor

profesională era complementară, astfel că în scurt timp au ajuns să împartă același birou. De-a lungul următorilor doi ani au reușit să descopere structura ADN-ului. „Dl. Crick avea treizeci și cinci de ani, iar dr. Watson, douăzeci și trei”, scrie Horace Freeland Judson în volumul *A opta zi a Creației*. „Așa cum se întâmplase anterior cu Luria și Delbriick, Watson a reușit și de astă dată să creeze aproape imediat o atmosferă de încredere intelectuală reciprocă, în raport cu un savant strălucit, mai în vârstă decât el, care s-a simțit astfel eliberat de senzația de concurență acerbă proprie celor mai mulți dintre colegii din generația sa.”

Urmînd exemplul marelui chimist LINUS PAULING [76], cu care se aflau în competiție directă, Watson și Crick au realizat modele din carton și metal ale moleculei de ADN, așa cum au conceput-o ei în mod ipotetic. ADN-ul, despre care se știa că există în fiecare celulă și se presupunea că are rolul de a controla producerea enzimelor, este format din patru baze, o zaharidă și o moleculă fosfatată. Deși structura sa era deosebit de importantă, aceasta putea fi doar bănuită pe baza studiilor realizate prin difracția cu raze X. Configurația bazelor în raport cu nucleul moleculei, numărul de lanțuri care formează nucleul și tipul legăturilor urmau să fie determinate.

După un prim eșec în 1951, Watson și Crick au revenit asupra problemei. Apoi, în 1953, în timp ce lucra cu un model de carton, Watson a avut o intuiție fenomenală, așa cum a caracterizat-o el. „Brusc, am devenit conștient”, scria el, „că perechea adenină-timină unită prin două legături de hidrogen era identică din punct de vedere al formei cu perechea guanină-citozină unită prin minimum două legături de hidrogen. Erau, într-adevăr, două lanțuri de molecule, unite prin legături de hidrogen, răsucite în jurul unui carbohidrat și al unei baze fosfatate, în aproximativ o lună, Crick și Watson au realizat un model conform dovezilor experimentale cunoscute. Acesta prezenta o structură complementară care făcea posibilă replicarea. Un scurt articol publicat în revista *Nature* pe 25 aprilie 1953 a fost urmat de un altul, cu explicații amănunțite, apărut pe 30 mai în același an.

În timp ce Crick a rămas mulți ani la Cambridge și a contribuit la multe descoperiri fundamentale în biologia moleculară, Watson a revenit în Statele Unite și s-a alăturat lui Delbriick și colaboratorilor acestuia, la California Institute of Technology, în 1955 s-a mutat la Universitatea Harvard. Deși a publicat puține rezultate de cercetare după primirea Premiului Nobel, pe care l-a împărțit cu Crick și Maurice Wilkins în 1962, el rămîne o personalitate proeminentă în biologia moleculară. A scris *The Molecular Biology of the Gene* („Biologia moleculară a genei”), o lucrare cuprinzătoare, folosită ca etalon în domeniu, publicată în 1965, iar în 1983 a publicat lucrarea *The Molecular Biology of the Cell* („Biologia moleculară a celulei”).

În anii '60, influența lui Watson s-a făcut simțită pretutindeni în domeniul biologiei moleculare, în 1968 el a acceptat postul de director al

atorului Cold Spring Harbor. Pe parcursul următorilor opt ani a făcut a între laborator și Harvard, părăsind universitatea în 1976 pentru dedica tot timpul conducerii laboratorului Cold Spring Harbor. Sub înstrăuția sa, cercetările s-au axat pe descoperirea cauzelor genetice ancerului, iar în 1981 savanții din laborator au izolat pentru prima așa-numita *ras*, „oncogena” răspunzătoare pentru declanșarea acestei Cercetarea biochimică și genetică a formațiunilor tumorale, la fel ca e teme de cercetare, au făcut din Cold Spring Harbor una dintre cele prestigioase instituții de cercetare ale țării.

tunci cînd a fost lansat Proiectul Genomului Uman, în 1987, Watson rezentat alegerea firească pentru funcția de conducător al acestuia, unîndu-și să caracterizeze întregul genom uman prin cartografierea 3r celor cincizeci pînă la o sută de mii de gene, proiectul se desfășura aza celor mai avansate tehnologii. O hartă completă a genomului ar permite implementarea unor noi modalități de a preveni, detecta bolile și ar prezenta o mare varietate de aplicații industriale. A fost ort combinat al Institutului Național de Sănătate și al Departamentu-lergiei din Statele Unite, iar complexitatea programului a pretins un acător cu reputația și ascendentul intelectual al lui Watson. Watson a itat funcția de șef al Biroului de Cercetare pentru Genomul Uman ctombrie 1988 pînă la demisia sa, în aprilie 1992. Avînd în vedere lețea sa, perioada cît a funcționat în cadrul biroului a stîrnit nu-ase controverse.

ames Watson a rămas director la Cold Spring Harbor pînă la sfîrșitul i 1993, cînd a renunțat la funcție pentru a deveni președintele izației. în 1968 Watson s-a căsătorit cu Elizabeth Lewis, asistenta sa borator, cu douăzeci de ani mai tînără decît el. Ei au avut doi fii, s și Duncan. în 1993, cu ocazia celei de-a patruzecea aniversări a peririi structurii ADN-ului, Watson a invitat 130 de colegi, inclusiv ancis Crick, la Cold Spring Harbor. El a rememorat prima sa vizită orator, ca absolvent, care „într-un fel a întregit eliberarea mea totală, u că aici am întîlnit toți acești oameni minunați a căror unică ambiție a să facă bani, ci...[să răspundă] unei singure întrebări: Ce este '... A fost *paradisul*!”

MURRAY GELL-MANN

și Calea celor opt

1929-

Eminent fizician al celei de-a doua jumătăți a secolului XX, Murray Gell-Mann posedă ceva din anvergura vizionară a lui ALBERT EINSTEIN [59], NIELS BOHR [66] și a altor fondatori ai fizicii moderne. Lui Gell-Mann, creatorul teoriei „quark”-urilor, i se datorează dezvoltarea cromodinamicii cuantice (QCD), teoria care descrie unitățile constitutive fundamentale ale materiei și interacțiunile particulelor subatomice. În general, modelul quarkurilor avansat de Gell-Mann, care a evoluat din schema sa de clasificare cunoscută sub numele de Calea celor opt (Eightfold Way), a pus capăt confuziei ce domnea în fizică în urma descoperirii experimentale a sute de particule subatomice, după terminarea celui de-al doilea război mondial. Mai mult, Gell-Mann a fost unul dintre cei mai importanți teoreticieni ai „modelului standard” aflat în plină evoluție, care are ca scop îmbinarea celor două forțe, tare și slabă, într-o singură teorie unificatoare, în ultimii ani, la Institutul Santa Fe din New Mexico, el a abordat și probleme de cosmologie, în care fizicienii din domeniul studiului particulelor joacă un rol tot mai important, precum și alte chestiuni științifice de interes mai larg.

Născut la 15 septembrie 1929 în New York, Murray Gell-Mann a fost fiul lui Arthur Gell-Mann și al lui Pauline Reichstein. Imigraijt din Austro-Ungaria și nevoit să-și abandoneze studiile pentru a-și ajuta părinții în Statele Unite, Arthur Gell-Mann a învățat perfect limba engleză și a lucrat la o școală de limbi străine ce a dat faliment o dată cu declanșarea Marii Depresiuni. Neputînd să studieze el însuși, a încurajat interesul fiului său în domeniul științelor naturii, dar Gell-Mann afirmă că cel mai important mentor al său a fost fratele mai mare, Ben, care l-a învățat să citească la vîrsta de trei ani și care manifesta o diversitate de preocupări culturale și științifice. Crescînd în New York, Ben și Murray făceau lungi plimbări în Van Cortland Park din Bronx, frecventau muzeele din oraș, învățau limbi străine și citeau împreună poezie și cărți de ficțiune. „Ben

mine voiam să înțelegem lumea și să ne bucurăm de ea", scria mai Gell-Mann, „nu să o împărțim în felii, într-un mod arbitrar. Nu im diferențieri categorice între domenii precum științele naturii, științele de și comportamentale, științele umaniste și artele. De altfel, nu am it niciodată în necesitatea unor astfel de distincții."

Irmînd cursurile unei școli pentru copii supradotați, Gell-Mann a găsit icoase multe materii. Nu a agreat fizica în liceu și, cînd a intrat la University, la cincisprezece ani, a acceptat să frecventeze cursuri de ialitate doar ca să îi facă plăcere tatălui său. Dar curînd a fost captivat leganța și farmecul estetic al fizicii teoretice. După absolvire, în 1948, 'enit cercetător la Massachusetts Institute of Technology. A obținut de doctor în fizică trei ani mai tîrziu.

traectoria carierei lui Gell-Mann este legată de două cuceriri majore ă, ulterioare celui de-al doilea război mondial. Una dintre ele a zentat-o dezvoltarea teoretică a electrodinamicii cuantice, care s-a •etizat într-o abordare remarcabil de precisă în fizica electronului și r particule încărcate electric. Cealaltă a fost de natură experimentală, ii '50—'60, pe baza analizei radiațiilor cosmice și folosind accelera-de particule din ce în ce mai puternice, fizicienii au observat un r tot mai mare de particule subatomice. Dar, deși atomii erau sfărîmați,

Iafiați și analizați continuu, unitatea de bază a acestora rămînea ne-- într-adevăr, termenul de „grădină zoologică a particulelor" a fost cat pentru a descrie abundența de componente subatomice. ell-Mann a obținut prima sa realizare importantă la vîrsta de două-i trei de ani, la Institutul pentru Studii Nucleare al Universității din go. În 1953 el a înțeles că durata lungă de viață a unor anumite ale subatomice care, în mod normal, era de așteptat să sufere o egrare rapidă, se datora proprietăților a ceea ce el a dedus că ar lenta o nouă clasă de materie*. Gell-Mann a descris proprietățile r „particule stranii" și a reușit să le clasifice, atribuind fiecăreia cîte | măr „straniu" și elaborînd ecuații prin care puteau fi prevăzute ;țiunile lor. Teoria a fost și mai bine conturată șase ani mai tîrziu, 'scoperirea particulei xi zero, pe care Gell-Mann o prevăzuse, [donarea haosului este, în general, o importantă realizare în știință, DON GLASHOW [98] scria că „Gell-Mann a dat impulsul pre-int în fizica teoretică a particulelor în anii '50-'60". în 1955 [ann s-a mutat la California Institute of Technology, în 1961 el a să publice o serie de articole de importanță crucială, stabilind ceea numit Calea celor opt. Fiind o metodă de clasificare a hadronilor, [le subatomice relativ grele, Calea celor opt s-a dovedit cea mai

[iată relativ lungă pentru o particulă „stranie" este totuși foarte scurtă, de ordinul zece nanosecunde. O nanosecundă reprezintă a miliarde parte dintr-o secundă.

eficientă în raport cu alte scheme de clasificare propuse în aceeași perioadă. Termenul se referă la maniera în care pot fi grupate particulele și a fost preluat din conceptul budist al celor opt virtuți care conduc spre Nirvana. Pe Gell-Mann l-a iritat ulterior interpretarea dată Căii celor opt potrivit căreia fizica contemporană ar avea unele relații ezoterice cu religia orientală.

La fel cum tabelul periodic al elementelor a fost realizat de DMITRI MENDELEEV [38] pentru a stabili ordinea, în speranța că explicațiile fundamentale nu vor întârzia să apară, același lucru s-a întâmplat și cu Calea celor opt. În 1964 Gell-Mann a avansat ideea că hadronii, adică particulele care „resimțeau straniețatea”, erau ele însele formate din particule componente numite de el „quarkuri”. Inițial, el a descris trei quarkuri cu sarcini fracționare diferite, care se combină pentru a crea oricare dintre particulele elementare cunoscute și le-a atribuit câteva „arome”: „up”, „down” și „strânger”. Un al patrulea quark „charm” a fost anticipat ulterior, ca și quarkurile „top” și „bottom”. Quarkurile aveau „arome”, nu însă și aceeași „culoare”.

De la început Gell-Mann a crezut că, deși quarkurile au o existență reală, ele sînt permanent limitate la particulele care le conțin, astfel că nici aroma, nici culoarea quarkurilor nu sînt manifeste în lumea reală. Totuși, atunci cînd experimentatorii au folosit un flux de electroni de energie înaltă pentru a ilumina (metaforic vorbind) interiorul protonului, au reușit să dezvăluie structura formată din quarkuri. Pînă în anul 1995, existența tuturor celor șase quarkuri, inclusiv a celui mai greu de sesizat dintre ele, quarkul „top”, a fost dovedită experimental.

La conferința care a avut loc la Fermilab, în 1972, Gell-Mann a prezentat teoria cromodinamicii cuantice (QCD), care descrie interacțiunea dintre quarkuri și antiquarkuri prin intermediul unor particule cu rol de mediatori, cunoscute sub numele de „gluoni”. Analogă în anumite privințe cu teoria electrodinamicii cuantice, QCD furnizează, în ultimă instanță, o descriere realmente completă a manifestărilor „forței tari” care menține coeziunea particulelor atomice. În 1994 Gell-Mann scria că ciocnirile particulelor nucleare observate încă din anii '40 „au fost în totalitate explicate prin compoziția lor de quarkuri, antiquarkuri și gluoni. Schema quarkurilor cuprinsă în teoria cromodinamicii cuantice a scos la iveală simplitatea existentă dedesubtul unei stări de lucruri aparent foarte complicate”.

Laureat al Premiului Nobel pentru fizică în 1969 pentru realizările sale privind teoria particulelor elementare, Gell-Mann a rămas la Caltech pînă la pensionarea sa, în 1993. În 1984 s-a numărat printre fondatorii Institutului Santa Fe, un rezervor de cunoștințe multidisciplinare situat în New Mexico, unde este, în continuare, profesor și copreședinte al consiliului profesoral. Aici, în concordanță cu idealurile sale din tinerețe,

ann și-a extins preocupările dinspre fizică spre diverse alte domenii: cosmologia, ecologia și conservarea naturii, evoluția limbajului omnia globală. Punctul central al acestui stadiu ulterior al carierei . reprezentat efortul de a înțelege ceea ce el numește „sisteme complexe” - interrelațiile dintre simplitatea fundamentală a fizice și schemele complicate ale naturii. El a schițat destul de ițit caracterul unor asemenea sisteme, în lucrarea sa *Quark-ul și* 7, publicată în 1994.

1-Mann s-a căsătorit cu studenta britanică în arheologie J. Margaret 1955 și din căsnicia lor au rezultat doi copii, Elizabeth Sarah și Webster. A rămas văduv în urma morții lui Margaret în 1981. în ;ll-Mann s-a recăsătorit cu poeta și profesoara de literatură Marcia ick.

EDWARD O. WILSON**și sociobiologia**

1929-

Edward O. Wilson, inițial un entomolog foarte cunoscut pentru studiul furnicilor, este și principalul autor al controversatei teorii a sociobiologiei. Sugerînd o explicație genetică pentru o mare diversitate de comportamente considerate ca trăsături, cum ar fi altruismul, agresiunea și alegerea partenerului, sociobiologia a fost în același timp salutăată ca o paradigmă științifică nouă, dar și criticată vehement ca reprezentînd o formă de determinism genetic. Reducționist convins, Wilson a nutrit convingerea că „natura umană poate fi supusă, ca oricare alt obiect, unei cercetări pur empirice, biologia poate fi pusă în slujba unei instruiți liberale, iar autodeterminarea noastră poate fi considerabil îmbogățită”. Dezbaterea de la sfîrșit de secol declanșată de Wilson este o impresionantă demonstrație a persistenței unor dispute cu încărcătură politică în gîndirea biologică.

Edward Osborne Wilson s-a născut pe 10 iunie 1929 la Birmingham, Alabama. Și-a descris copilăria ca fiind „binecuvîntată”: deoarece a crescut în Vechiul Sud, „într-un mediu minunat, în cea mai mare parte izolat de problemele lui sociale”. Cu toate acestea, în copilărie și-a pierdut un ochi într-un accident la pescuit. „Atenția ochiului care mi-a rămas s-a îndreptat spre pămînt. Din acel moment aveam să onorez lucrurile mici ale lumii, animalele care pot fi prinse între degetul opozabil și arătător și aduse aproape pentru studiere.” Cînd a împlinit șapte ani, părinții lui, Edward Wilson și Inez Freeman, au divorțat, după care el a petrecut un an la o academie militară, în 1943, la vîrsta de 14 ani, a fost botezat, dar ulterior a abandonat credința religioasă în favoarea preocupărilor științifice, trăind emoții contradictorii pe care nu le-a rezolvat niciodată satisfăcător din punctul lui de vedere, în 1946 a absolvit liceul din Decatur, Alabama.

Wilson a studiat biologia la Universitatea din Alabama, luîndu-și diploma în 1949 și masteratul în anul următor, începuse deja să studieze furnicile din Sudul lui natal, iar în 1950 a publicat un articol despre o specie pe care a descris-o astfel: „la microscop are aspectul cel mai plăcut

e insectele", în 1951, Wilson și-a continuat studiile la Universitatea Harvard, care, după cum avea să scrie mai târziu, „era destinul mai mare colecție de furnici din lume se afla acolo, iar tradiția acestor insecte, construită în jurul colecției, era foarte bogată”. S-a alăturat Society of Fellows de la Harvard în calitate de „junior and membru al acesteia între 1953 și 1956, apoi și-a luat doctoratul în 1955, rămânând la școală, inițial ca asistent.

Când era doctorand, Wilson a început să se intereseze de modul în care funcționează furnicile, urmărind cu atenție munca etologului KONRAD LORENTZ [78], care arătase că animalele răspund la stimulii mediului cu comportament fixe, moștenite. Deși se știa prea puțin la acea vreme despre chimia mirosului, Wilson a efectuat un impresionant experiment cu furnicile roșii de foc și a observat că acestea își atingeau abdomenul acul, pe care apoi îl țirau pe pământ. Wilson a disecat specia și a zdrobit organele interne, căutând substanța care emană un miros plăcut. El a descoperit că minuscule glande Dufour, a căror funcție nu se cunoștea în acea perioadă, conțineau un element chimic pe care îl va denumi „feromon”. Ulterior au fost descoperiți și alți compuși, legați de diverse semnale, care au deschis un nou câmp de cercetare în biochimie, contribuind la extinderea cercetării și pe alte animale.

Alte investigații ale lui Wilson de la mijlocul anilor '50 au stat la baza unei serii de descoperiri de mare răsunet în entomologie, în 1954, el s-a mutat în Noua Guinee pentru a colecta și clasifica furnicile, în același timp lansând o critică foarte controversată la adresa noțiunii de „specie”. El și-a asumat cercetarea „deplasării de caracter” care are loc între două specii similare, care ocupă aceeași arie geografică, dietetică, posibil pentru a evita competiția pentru resurse sau pentru a preveni apariția de hibrizi. Wilson a evidențiat un principiu fundamental al biogeografiei, pe care l-a numit „ciclu taxonomic”: tendința unei specii sau a unui grup de specii de a se adapta, formând o relație cu habitatele marginale.

Într-o perioadă de expansiune a biologiei moleculare, care s-a înregistrat după descoperirea structurii ADN-ului, conduse în 1960 la noi divergențe. Wilson era, după cum și-a amintit mai târziu, „prins în capcană” de către biologia de la Harvard, între biologia moleculei și cea a organismului. El nu a fost niciodată prieten cu JAMES WATSON [95], pe care îl considera drept un „Caligula al biologiei” - nici cu ERNST MAYR [80], tratat cu răceală. În 1964, Wilson s-a mutat la Muzeul Harvard de Științe Comparate, devenind custodele secției de entomologie, dar a continuat să predea zoologia ca profesor plin. Pe la mijlocul anilor '60, viața lui Wilson asupra furnicilor îi aduseseră o binecunoscută notorietate în domeniul multidisciplinar și în plină expansiune a biologiei.

Spre sfârșitul anilor '60, într-una din cele mai originale contribuții științifice ale sale, Wilson a avansat și apoi a verificat ipoteza potrivit căreia, într-un mediu dat, speciile există într-un fel de stare de echilibru dinamic. El a plecat împreună cu Daniel Simberloff în Florida, unde a descoperit un întreg sistem de faună pe două insule minuscule. Acolo au ras sistematic locul, recurgând la serviciile unui exterminator profesionist, care a folosit bromură de metil pentru a pătrunde peste tot și a ucide orice formă de viață. După exterminare, cei doi au urmărit și înregistrat cu mare atenție recolonizarea insulelor. Ei au confirmat previziunea că repopularea restabilește echilibrul de bază. Experimentul din Florida și teoria echilibrului speciilor au stat la baza cercetărilor ulterioare în domeniul ecologiei și al conservării. Wilson a colaborat cu Robert Mac-Arthur la *Teoria biogeografiei insulare*, scrisă în 1967, și cu William Bossert la *O primă încercare pe tema biologiei populațiilor* în 1971.

La începutul carierei sale, observând macacii, Wilson se întrebase dacă nu pot apărea căi noi de înțelegere a divergenței la animalele sociale, dar la acea vreme nu era posibilă elaborarea unei noi teorii. „Fiind un sintetizator înăscut”, scrie Wilson în autobiografia sa, „n-am împărtășit nimănui visul unei teorii unificatoare. La începutul anilor '60 am întrevăzut în biologia populațiilor posibilitatea de a întemeia disciplina sociobiologiei.” Wilson a creat o teorie a evoluției de castă și în același timp a agresivității, formulând în scurt timp noua teză a selecției indivizilor înrudiți, ceea ce a dus imediat la ipoteza unei baze genetice pentru comportamentul „altruist”, de pildă, atunci când un animal se va sacrifica pentru a asigura supraviețuirea speciei sale. După ce a publicat, în 1971, *Societatea insectelor*, care încorporează o parte din aceste idei, Wilson s-a lăsat „sedus de amfetamina ambiției” și a scris *Sociobiologia: noua sinteză*, care a apărut în 1975. „Am inclus toate organismele care se puteau numi măcar în parte sociale”, scrie el, „de la bacteriile care formează colonii și amoebe la turmele de maimuțe primitive și la maimuțele antropoide.”

Sociobiologia a fost primită cu entuziasm, fiind considerată baza unei noi abordări a diverselor comportamente sociale generate de structurile genetice. Dar cartea a iscat și o mare controversă din cauza unui singur capitol, „Omul - de la sociobiologie la biologie”. Aici Wilson a inclus, cu toate dovezile acumulate anterior pentru insecte și animale, generalizarea că există o bază pentru a explica o largă gamă de comportamente ale omului, și anume zestrea lui genetică. Religiozitatea, conformismul, preferința sexuală, xenofobia, agresiunea, sacrificiul de sine și numeroase alte particularități care pot fi considerate trăsături umane, sugerează Wilson, toate acestea s-ar putea să aibă o bază genetică adaptativă. „Cred că nu exagerăm prea mult spunând că s-ar putea ca sociologia și celelalte științe sociale”, scrie Wilson în *Sociobiologie*, „să fie ultimele ramuri ale biologiei care așteaptă să fie incluse în Sinteza Modernă.”

Wilson nu a anticipat agitația iscată de sugestia lui că genele joacă un rol important în determinarea comportamentului uman la nivel individual și social. La Harvard, colegii lui Wilson, printre care și Stephen Jay Gould și Richard C. Lewontin, au format Grupul de Studii Sociobiologice și ele din urmă au dat publicității o scrisoare îndelung mediatizată în *New York Review of Books*. Sociobiologia, argumentează ei, este acel gen de știință care „tinde să furnizeze o justificare genetică a statu-quo-ului și a privilegiilor existente pentru anumite grupuri conform cu clasa, rasa sau naționalitatea lor”, în următorii doi ani au avut loc dezbateri aprinse, în presă și în mediul științific, vestigiile Noii Stângi ieșind la iveală în Harvard, unde un protestatar cu un eon de taur a cerut demiterea lui Wilson. Ajuns la apogeu în 1978, la o întrunire a Asociației Americane de Progres în Știință, la care demonstranții au intonat „Wilson, ești ud în pielea”, vărsând pe el o cană de apă. Wilson, deși era furios, „a suportat toate aceste atacuri la adresa integrității lui corporale” fără să-și simțim umorului, ne informează Ashley Montagu. Wilson a participat la dezbaterile care au urmat după publicarea *Sociobiologiei*, scriind la început un lung articol în *New York Times* în 1975. Articolul, intitulat *Despre natura omului*, a primit Premiul Pulitzer. În el a scris, împreună cu Charles Lumsden, *Gene, minte și cultură*. Aceste cărți au abordat probleme importante și îndelungatul conflict

Et-dobândit, autorii nu au reușit să lămurească lucrurile. După apariția *ocul lui Prometeu*, scrisă tot împreună cu Charles Lumsden și aceasta, de asemenea, publicului larg, Wilson nu s-a mai implicat în dezbateri, pentru că își spusese ultimul cuvânt pe această temă. Împlicațiile sociobiologiei asupra comportamentului uman sînt multicontinuă să fie larg discutate, inspirînd foarte multe studii care au convins susținătorilor, dar nu prea au schimbat părerea adversarilor. „O societate care preferă să ignore existența unor reguli genetice, epigenetice, va continua totuși să navigheze sub conducerea lor și în orice moment de decizie se va supune orbește acestor reguli, în lipsa alternativelor conștiente”, avertizează Wilson la sfîrșitul *Focului lui Icar*. „Politica economică, principiile morale, practicile creșterii și aproape orice activitate socială vor fi guvernate de pornirile biologice, ale căror origini sînt mai presus de orice înțelegere.” În același timp, se poate argumenta că sociobiologia poate fi periculoasă întrucît nu permite înțelegerea expresiilor subtile ale inteligenței, or și acestea fac parte din comportamentul uman. „Atunci cînd sociobiologia este la lucru și pătrunde în zona speculațiilor genetice, ea frizează absurdul”, scrie Stephen Jay Gould. „Dar nici cînd este rațională și implică genetizarea comportamentelor sociale condiționate evident cultural, nici ea nu este foarte lămuritoare.” Gravele implicații ale sociobiologiei au fost atenuate de faptul că este în același timp o teorie foarte

reducționistă și speculativă și, totodată, rezolvă comportamente complexe -cum ar fi homosexualitatea - recurgând la platitudinile geneticii.

Nu se întrevide sfârșitul acestei dezbateri și e de mirare cât de departe au ajuns genele în biologie pentru a exprima emoții puternice. Mai mult, Michael Lind a sugerat nu demult că „atît ecologiștii radicali, cît și socio-biologia primitivă, care au încercat să lege direct anumite trăsături comportamentale specifice de gene, par să facă un pas înapoi, spre un consens nuanțat, o concepție conform căreia potențialul uman este flexibil, dar constrîns de limite ereditare". Oricare ar fi hibezele teoriei lui Wilson, aceasta nu ar trebui să fie confundată cu formele fundamentaliste de determinism genetic, care rămîn prezente la nivel social, cu o serioasă conotație politică.

În ultimii ani, Wilson a devenit un apărător fervent al mediului, fiind îngrijorat de dispariția biodiversității generată de distrugerea fără milă a junglilor și a altor habitate naturale. De asemenea, el a creat și o altă teorie speculativă, pe care a denumit-o „biofilie", pentru a explica afinitatea oamenilor cu alte ființe. *Furnicile*, carte publicată de el în 1991, i-a adus un al doilea Premiu Pulitzer, iar *Diversitatea vieții*, din 1992, s-a bucurat, de asemenea, de o apreciere deosebită.

În 1955, Edward Wilson s-a căsătorit cu Irene Kelly. Cei doi au o fiică pe nume Catherine. Cartea lui Wilson intitulată *Naturalistul*, publicată în 1994, este o elegantă scriere în care se împletesc biografia personală cu cea intelectuală. Printre numeroasele premii științifice obținute de Wilson se numără și Medalia Națională pentru Știință pe 1977, Premiul Crafoord al Academiei Suedeze de Științe din 1990 și Premiul Internațional pentru Biologie acordat de guvernul japonez în 1993.

SHELDON GLASHOW

și descoperirea farmecului

1932-

sfârșitul secolului XX, fizicienii au elaborat o „teorie standard” a forțelor elementare și a forțelor care le combină. Inspirată din activitatea lui MURRAY GELL-MANN [96], cel care a propus teoria quarkurilor, apoi în teoria cromodinamicii cuantice, teoria standard a rezultat din miile de experimente realizate de-a lungul ultimilor douăzeci de ani. Deși au rămas încă multe întrebări fără răspuns, teoria descrie un set de forțe fundamentale și particule materiale care pot fi considerate că formează universul fizic și chiar pot fi folosite pentru explicarea altor fenomene. Teoria standard unifică forțele tare, slabă și electromagnetică într-un cadru conceptual și oferă posibilitatea unei mari teorii unificate. Deși este rezultatul activității a numeroși fizicieni, figura și personalitatea care a exercitat cel mai puternic impact a fost Sheldon Glashow. „Teoria pe care o deținem acum este în întregime o creație artistică”, afirma el. „Țesătura dezlănțată a devenit o tapiserie.”

La New York în ziua de 5 decembrie 1932, Sheldon Lee Glashow s-a născut în familia lui Lewis Glashow, un imigrant rus care deținea o afacere în comerțul cu sticlă, și al Bellei Rubin Glashow. Încurajat de părinți și de un frate mai mare, Sam, Glashow a început să manifeste interes pentru fizică în perioada celui de-al doilea război mondial, când se întreba de ce bombele lansate din avioane creșteau pe măsura căderii lor. După ce a absolvit cursurile Liceului de Științe din Bronx - unul dintre colegii săi fiind Steven Weinberg, cu care va împărtăși mai târziu Premiul Nobel - Glashow s-a înscris la Universitatea Corneli în 1950, obținând un doctorat în 1954. Deși încă nu absolvise cursurile postuniversitare la Harvard, activitatea desfășurată de Glashow împreună cu Julian Schwinger, între arhitecții electrodinamicii cuantice, a fost întâmpinată cu entuziasm caracteristic anilor '50 pentru teoria cuantică. Din această perioadă începe și inițierea lui Glashow în cele mai incitante probleme ale

Fizicienii anilor '50 identmascia F ,-----,
 forța gravitațională, forța electromagnetică și interacțiunile tari și slabe.
 „Forța tare” are rolul de liant în interiorul atomilor, iar „forța slabă” este observată în fenomenul dezintegrării radioactive. Cu toate acestea, deși datorită electrodinamicii cuantice s-au putut obține previziuni extrem de precise privind interacțiunile electromagnetice, eforturile de a aplica metode similare în cazul celorlalte forțe conduceau la rezultate absurde. Pentru a ameliora situația, Iulian Schwinger a sugerat că forțele slabe și electromagnetice ar putea fi descrise printr-o unică teorie coerentă. El nu și-a dezvoltat ideea, dar i-a propus lui Glashow s-o abordeze în teza sa de doctorat. „Mi-a cerut să mă gîndesc la asta”, scria Glashow mai târziu. „Și vreme de doi ani n-am făcut altceva decît să mă gîndesc”.

În disertația sa, „Mezonul ca vector în dezintegrarea particulelor elementare” cu care și-a obținut doctoratul în 1958, Glashow discuta posibilitatea unei teorii a forței slabe care, asemănător electrodinamicii cuantice, să fie o teorie „renormalizabilă” standard - adică o teorie care să permită ajustări ale calculelor pentru a evita rezultatele lipsite de sens. El a sugerat că, deoarece o asemenea teorie este dependentă de electrodinamica cuantică, „o teorie complet acceptabilă a acestor interacțiuni poate fi realizată numai dacă ele sînt tratate împreună”.

Teoria electro-slabe a fost dificil de formulat și a întâmpinat o serioasă opoziție. Beneficiar al unei burse de cercetare acordată de Fundația Națională de Știință, Glashow și-a desfășurat activitatea postdoctorală la Institutul de Fizică Teoretică din Copenhaga între anii 1958 și 1960, precum și la Centrul European pentru Studii Nucleare (CERN) din Geneva. La sfîrșitul anului 1958 el prevedea în mod corect posibilitatea unei teorii electro-slabe, dar forma de prezentare a acesteia era eronată. După susținerea unei conferințe la Londra asupra acestui subiect, în primăvara anului 1959, activitatea lui a fost criticată deschis și pentru o vreme ignorată. Cu toate acestea, la sfîrșitul anului 1961 Glashow a publicat un studiu concludent, intitulat „Simetrii parțiale ale interacțiunilor slabe”, „în formularea lui Glashow”, scriau Robert P. Crease și Charles C. Mann, „forțele slabe și electromagnetice din interiorul atomului sînt ca doi copii care se joacă cu un trenuleț electric, fiecare avînd un panou de control separat; ei apasă frenetic comutatoarele, sună din sirene și manevrează pîrghiile fără să se consulte unul cu celălalt”. Mișcarea propriu-zisă a trenului rezultă dintr-o combinație a acțiunilor celor doi - și așa se întîmplă și cu particulele atomice. Evaluîndu-și lucrarea mulți ani mai târziu, Glashow recunoștea: „Era o lucrare strălucită, dar aproape nimeni nu a citit-o”.

Totuși, la invitația lui Gell-Mann, care se afirmase deja ca o personalitate de primă mărime în fizica teoretică, Glashow a primit o bursă de cercetare la California Institute of Technology în 1960 și a rămas pe Coasta de Vest pentru a predă, vreme de cîțiva ani, la Universitatea Stanford și

Universitatea Berkeley din California. „Calea celor opt” a lui Gell-Mann
ia sa asupra quarkurilor convergeau către activitatea lui Glashow,
1964 el publica un studiu vizionar asupra teoriei quarkurilor, în
rare cu James D. Bjorken.

teoria sa inițială, Gell-Mann pornea de la ipoteza că trei quarkuri
mice, numite „up” („sus”), „down” („jos”) și „strânge” („straniu”),
rămizile care alcătuiesc „hadronii”, particulele subatomice grele.
w și Bjorken au sugerat imediat existența unui al patrulea quark,
” („farmec”), care, au raționat ei, putea da teoriei o mai mare coerență.
ă idee, ca și lucrarea anterioară a lui Glashow asupra teoriei
-slabe, a fost inițial ignorată, în mare măsură fiindcă nu existau dovezi
mentale. În 1966 Glashow a acceptat postul de profesor titular la
sitatea Harvard și s-a reîntors pe Coasta de Est, dar timp de câțiva ani
nținut părerea că fizica se afla într-o fază de stagnare.

uă realizări cruciale au pregătit terenul pentru revoluția care va
a cu crearea modelului standard. Una dintre ele a constituit-o de-
irea teoriei electro-slabe, pe care Glashow o elaborase cu ani în
și ”transformarea ei într-o teorie funcțională, realizată de Steve
srg și, independent, în Anglia, de Abdus Salam. Cealaltă a fost o
•na apărută în fenomenul de dezintegrare a particulelor „stranii”, pe
lashow a numit-o „strangeness-changing neutral currents” (SCNC,
ții neutri de modificare a stranieții”). Glashow și colegii săi, John
ilos și Luciano Maiani, au înțeles că problema poate fi rezolvată
luderea în calcule a celui de-al patrulea quark - „charm” („farmec”) -
î el îl prevăzuse cu ani în urmă. „Charm-ul, am constatat noi, nu
că restabilește simetria pierdută între leptoni și quarkuri”, scria
w mai târziu, „dar furnizează și un mecanism elegant pentru ani-
curenților neutri de modificare a stranieții. Așa cum spune și
arul, charm-ul (farmecul) îndepărtează diavolul.”

o conferință despre spectroscopia de masă desfășurată la Univer-
Northeastern în 1974, Glashow sugera că experimentatorii vor fi în
capabili să descopere charm-ul. În lucrarea „Charm: O invenție
așteaptă descoperirea”, Glashow propunea un pariu: „Unu: charm-ul
descoperit și eu îmi mănânc pălăria. Doi: charm-ul este descoperit
ialității în spectroscopie și sărbătorim evenimentul. Trei: charm-ul
scoperit de nespecialiști și voi sînteți cei care vă mâncați pălăriile”.
t, particulele „fermecate” au fost descoperite în scurt timp, nu însă
>ectroscopie, ci în acceleratoarele de particule de energie înaltă.
văr, particula pe care experimentatorii au numit-o „J/psi” a confir-
n primul moment existența quarkurilor și a charm-ului. Lucrarea
ă fundamentală a lui Glashow, „Is Bound Charm Found?” („A fost
larm-ul?”) reafirmă importanța acestor descoperiri și face numeroase
uni, multe dintre ele dovedindu-se corecte, inclusiv aceea cu pri-

vire la particulele cu „charm pur” - un quark cu toate proprietățile prevăzute ale charm-ului. În 1976, la o întrunire consacrată spectroscopiei de masă, au fost servite dulciuri în formă de pălării.

Eveniment determinant în fizica secolului XX, descoperirea charm-ului a condus la o teorie cu un grad mai mare de generalizare care încorporează descoperirile lui Glashow, Gell-Mann, Weinberg și a multor alți fizicieni teoreticieni sau experimentatori. Ceea ce a devenit cunoscut drept „modelul standard” a înlocuit „modelul auto-susținut”, care a concurat mulți ani cu teoria quarkurilor aflată în dezvoltare.* Cuprinzând teoria electro-slabă și cromodinamica cuantică, modelul standard explică interacțiunile tari, slabe și electromagnetice ale tuturor particulelor elementare. (Forța gravitațională nu este inclusă în teorie.) Teoria, scrie Glashow, „pare să ofere, în termenii a șaptesprezece parametri arbitrari, o descriere completă și corectă a fenomenologiei particulelor. Nu există puncte slabe și nu s-au observat fenomene care să fie incompatibile cu teoria”.

În ciuda succesului teoriei standard în explicarea interacțiunilor fizice mai erau încă multe întrebări fără răspuns, iar Glashow a devenit unul dintre principalii fizicieni aflați în căutarea unei mari teorii unificatoare care să acopere în întregime cromodinamica cuantică și forța electro-slabă. În 1974, Glashow a dezvoltat prima mare teorie unificatoare, care a ajuns cunoscută sub acronimul SU(5), într-un scurt studiu care pune laolaltă descoperirile fundamentale în fizică începând din anii '50. Termenul SU(5) vine de la grupul Special Unitar în 5 dimensiuni și include ideea incitantă potrivit căreia pînă și presupus stabilul proton este supus fenomenului de dezintegrare pe parcursul unei perioade de timp extrem de lungi. SU(5) nu a fost verificată experimental. Astăzi, ea face parte dintr-un număr mai mare de teorii unificatoare accesibile fizicienilor.

Considerat „curtenitor, responsabil, cooperant și matur” cînd a cîștigat Premiul Westinghouse Talent Search în 1950, Glashow a devenit o figură populară în comunitatea fizicienilor aproape o jumătate de secol mai tîrziu. În 1979 Glashow a primit Premiul Nobel pentru activitatea sa în dezvoltarea teoriei electro-slabe, premiu pe care l-a împărțit cu Steven Weinberg și Abdus Salam. El este membru al Academiei Naționale de Științe și, printre alte onoruri, a obținut Premiul J.R. Oppenheimer în 1976. Din 1987 a fost profesor de științe Mellon la Universitatea Harvard. În 1972 Glashow s-a căsătorit cu Joan Shirley Alexander (care era una dintre surorile lui LYNN MARGULIS [99]), și cuplul a avut patru copii. Lucrarea lui Glashow *Interacțiuni*, publicată în 1988, reprezintă o combinație agreabilă de autobiografie și fizică teoretică.

Modelul „auto-susținut” (modelul „democrației nucleare”) sugera că particulele subatomice cunoscute - electronii, neutronii și protonii - sînt la fel de importante ca cele mai puțin cunoscute, toate trebuind să fie considerate blocuri constructive de bază ale materiei.

LYNN MARGULIS și teoria simbiozei 1938-

Teoria simbiotică a originii celulei este una dintre cele mai impresive contribuții în domeniul biologiei care i se datorează în mare măsură în Margulis. Controversată la prima ei enunțare din 1967 și încă lăsată definitiv în termeni tehnici, această teorie are totuși niște idei ale foarte clare. Bacteriile, care trăiesc pe Pământ de trei miliarde au fost parteneri cruciali în evoluția unei structuri stabile, autorealizate, cunoscută sub numele de „celulă eucariotă”*. Rămășițe ale acestei teorii se pot găsi în celulele plantelor și animalelor obișnuite și în ADN-ul

Pentru a reuși ca simbiogeneza să fie recunoscută, Margulis a să învingă o considerabilă rezistență din partea multor biologi, care au avut o atitudine uneori ostilă față de teoria evoluționistă modernă, în care apariția celulei eucariote a reprezentat cel mai important eveniment din lumea organică, spune ERNST MAYR [80]. „Iar contribuția lui Margulis la explicarea factorilor simbiotici a avut o importanță enormă.” a mai în vârstă dintre cele patru fiice ale familiei, Margulis a primit în ziua de 5 martie 1938, la Chicago, Illinois, numele de Uexander. Tatăl ei era Morris Alexander, avocat și om de afaceri cu

în evreimea poloneză, proprietarul Corporației Permaline, care producea marje de plastic pentru străzi și autostrăzi. Mama ei, Leone, lucra la o agenție de voiaj. Lynn a fost un copil precoce care citea mult, dar a și scris jurnale, eseuri și piese pe care le pune uneori în concurs cu ajutorul prietenilor săi. A urmat cursurile liceului Hyde Park, în prima de paisprezece ani a fost admisă la Universitatea din Chicago pentru tineri dotați. Și-a luat certificatul de absolvire a zece clase în 1955 și și-a continuat tot acolo studiile universitare.

„Eucariotele” sînt celule cu un nucleu, înconjurate de membrane, care posedă ADN cromozomială. Plantele, animalele, protoctistele și ciupercile, toate, de la drojdie la om, sînt eucariote. Prin contrast, celulele bacteriene sînt „procariote” și nu au nucleu.

S-a inspirat din programa de învățământ a universității, care le impunea studenților să citească lucrări științifice clasice, fiind surprinsă să constate că problemele fundamentale ale reproducerii și eredității erau în mare măsură nerezolvate.

Margulis și-a luat gradul de „bachelor” în 1957, dată la care s-a și căsătorit cu Caii Sagan, student la fizică și ulterior un foarte cunoscut astronom, de care a divorțat după șase ani. A frecventat apoi Universitatea din Wisconsin, unde și-a luat licența în genetică și zoologie în 1960. În 1963, mamă a doi copii, ea și-a încheiat studiile universitare la University of California, Berkeley, iar doi ani mai târziu a obținut titlul de doctor, în 1965, la doi ani după divorțul de Sagan, s-a căsătorit cu Thomas Margulis, chimist. Această căsnicie, din care de asemenea au rezultat doi copii, a durat până în 1978.

Margulis a luat o atitudine critică față de teoria evoluției încă dinainte de absolvire, fără să se lase impresionată de genetica populațiilor, și mai mult, a început să se îndoiască de dogma care înconjura teoria unanim acceptată a evoluției prin frecvența genelor. Ea pune sub semnul întrebării punctul de vedere, cel mai bine argumentat de THOMAS HUNT MORGAN [53] cu două decenii înainte de descoperirea ADN-ului, potrivit căruia geneticienii ar putea studia nucleul celulei ignorând citoplasmă care îl înconjoară. Margulis susținea ipoteza simbiozei ca mecanism al evoluției, ipoteză avansată la începutul secolului XX de către Konstantin Mereșkovski și de alți cercetători. Dar în anii '60, în parte datorită succesului teoriei cromozomiale a eredității, simbioza avea să fie respinsă, fiind considerată ridicolă. Totuși, prin 1963, Hans Ris, profesor de biologie celulară cu care Margulis a studiat la Universitatea Wisconsin, a publicat fotografii care prezentau ADN-ul aflat în cloroplaste, structuri verzi din citoplasmă celulelor de plante folosite în fotosinteză. Cloroplastele însele semănau foarte mult cu o formă de bacterie, ceea ce l-a făcut pe Ris să se întrebe dacă prezența lor în celulă nu reprezintă cumva o formă de incorporare evolutivă.

În disertația sa de doctorat, susținută în 1965, Margulis a avansat în esență o nouă ipoteză simbiotică cu implicații globale în biologie: celulele nucleate au evoluat din relații simbiotice între diferite tipuri de bacterii. Ea a prezis că anumite structuri celulare, sediul fotosintezei sau al respirației, cum ar fi cloroplastele sau mitocondriile, furnizează dovezi ale evoluției prin simbioză. Teoria nu a fost acceptată ușor. Lucrarea ei „Originile celulelor mitotice” a fost respinsă de zece ori înainte de a fi publicată în *Journal of Theoretical Biology* în 1967. Totuși, Margulis avea să fie susținută de J. D. Bernal, eminentul specialist în cristalografie, care incluse originile celulelor cu nucleu pe o listă de mistere biologice încă neelucidate. Atunci când Margulis i-a trimis lui Bernal o scurtă lucrare, acesta și-a dat seama că ea rezolvase problema. „Noi și toate ființele

uite din celule cu nucleu", avea să scrie mai târziu Margulis, „sîntem
iii compuneri, reuniri ale unor creaturi cîndva diferite", rînd, și alți
oameni de știință aveau să susțină teoria simbiogenezei /Margulis.
Cercetătorul în zoologie Kwang W. Jeon, de la Universi-in
Tennessee, a descoperit că amoebele pe care le studia el fuseseră te
de o formă de bacterie. Deși cele mai multe dintre amoebe au
ulterior ele s-au revigorat după ce au devenit dependente de bacte-
n interiorul lor. În plus, s-a demonstrat că ADN-ul din cloroplastele
or este aproape identic-cu ADN-ul bacteriilor albastre-verzi ce pro-
igen prin fotosinteză, cunoscute sub numele de cianobacterii, exact
im anticipase Margulis. Probele furnizate de proteine, ca și de
țele analizate de ADN și de ARN susțineau de asemenea presu-
le lui Margulis.

ima lucrare a lui Margulis pe teme de simbioză, intitulată *Originile
'or eucariote*, a apărut în 1970. În următorul deceniu, teoria s-a
tat într-o varietate de direcții cu ajutorul unui mare număr de cer-
i, iar cartea, revăzută și adăugită, purtînd titlul *Simbioza în evoluția*
, a fost publicată în 1981. Recunoașterea pentru remarcabila ei
juție a venit în 1983, cînd Margulis avea să devină membră a Acade-
aționale de Științe, între timp, teoria a evoluat, fiind cunoscută sub
: „Teoria endosimbiozei seriale" (SET), după cum a denumit-o F.J.R.
, care a depus eforturi zadarnice pentru a o infirma, în versiuni mai
;, radicale, ale acestei teorii, Margulis avansează ideea că anumite
ri sub formă de peri descoperite în celule, numite generic „undulo-
cum ar fi ciliu sau coada spermatozoidului, au de asemenea o
; simbiotică, încă o dată, ea a întîmpinat rezistență din partea bio-
celulei.

rșitul anilor '80 a marcat confirmarea teoriei SET concomitent cu
ierirea unui plancton unicelular în adîncurile oceanului. Existența
orofitelor", după cum sînt numite aceste bacterii fotosintetice, a
uit un serios argument în favoarea teoriei SET, pentru că ele seamănă
mult cu cloroplastele din algele verzi și din plante, și SET a fost
acceptată într-o formă sau alta, Margulis a devenit o ța incomodă
în biologie, în parte pentru că din simbiogeneză ea oncluzii care vin
în contradicție cu dogma de bază a teoriei evoluției pe genetica
populațiilor. Margulis nu împărtășește ideea că unitatea ă a
evoluției, ceea ce se numește „individul", este fixă, rigidă, în 2a
ei, indivizii - toate organismele mai mari decît bacteriile (ani-
olante, ciuperci etc.) - sînt niște sisteme simbiotice; indivizii sînt de
iste comunități microbiologice strîns unite. Iar Margulis pune la
la ideea că speciile evoluează numai prin acumularea de mutații
lătoare. Ea crede că mai degrabă majoritatea provin de la strămoși
u acumulat simbioți bacterieni. Margulis sugerează că „sursa prin-

cipală a noutății evolutive este achiziționarea de simbioți, totul fiind apoi determinat de selecția naturală. Nu a fost niciodată vorba doar de acumulare de mutații".

În ultimii ani, Margulis a devenit o susținătoare ferventă a ipotezei Gaia, emisă de James E. Lovelock, care afirmă că Pământul în ansamblu este o ființă vie. Margulis a contribuit la dezvoltarea acestei teorii controversate, care nu a fost larg acceptată. Totuși, ea subliniază că aceasta reprezintă încă o tentativă de detronare a omului ca ființă privilegiată în univers, contravenind teoriilor ditirambice ale ultimilor 400 de ani. „*Homo sapiens* nu este înțelept în virtutea unui nume pe care și l-a acordat singur", scrie Lynn Margulis; „după părerea mea, specia se caracterizează printr-un amestec de aroganță cu ignoranță."

În ciuda dubiilor sale în privința absolutismului teoriei selecției naturale, Margulis nu a sugerat ca aceasta ar avea vreo conotație spirituală, într-adevăr, ea a declarat că respinge „complet absurdul iudeo-creștinismului - știu mai puțin despre Islam, dar am văzut că în Coran se cere moartea necredincioșilor. Pasivitatea budismului îmi amintește de imobilismul resemnării. După părerea mea, toate religiile organizate sînt iluzii instituționalizate, care poartă pecetea unui rizibil tribalism sălbatic".

Lynn Margulis are titlul de Distinguished Profesor de Biologie la Universitatea statului Massachusetts din Amherst. Ea este autoarea a peste 130 de articole și a unei duzini de cărți, care includ și câteva lucrări de popularizare științifică. Cartea ei *Cele cinci domenii: un ghid ilustrat despre căile vieții pe Pământ*, scrisă împreună cu Karlene W. Schwartz, se bazează pe taxonomia propusă inițial de ERNST HAECKEL [37], care denunța dihotomia plante-animale. Margulis a colaborat și cu fiul său cel mai mare, Dorion Sagan, la câteva cărți: *Originile sexului: trei miliarde de ani de recombinare genetică*; *Grădina desfătărilor microbiene*; *Microcosmos*; *Dansul misterios: despre evoluția sexualității umane* și *Ce este viața?*

STEPHEN HAWKING

și cosmologia cuantică

1942-

Stephen Hawking se situează în avangarda oamenilor de știință care analizează eforturile în direcția unirii teoriei cuantice cu cosmologia, la fizician teoretician, fără să manifeste înclinații pentru astrofizică, a observațiilor, Hawking a creat o operă ce n-a fost încă , dar care a dat naștere unor ample dezbateri pe tema originii și Universului. În anii '60, Hawking a încercat să demonstreze că îl trebuie să aibă un început și a descris natura ipoteticelor stele cunoscute sub numele de „găuri negre” adânc în spațiu. Dar ;a mai importantă contribuție a lui Hawking a constituit-o resurserul pentru teoria Big Bang-ului; recent, el a elaborat conmei origini a Universului „cu frontieră fără frontieră”. Ca și T. EINSTEIN [59], Stephen Hawking s-a bucurat de respect din rețea populară, iar publicul larg a fost educat să-l privească cu a. Marea lui celebritate se datorează în mare parte afecțiunii de eră. La scurt timp după ce a împlinit 20 de ani, Hawking a fost o boală degenerativă, care duce la un sever handicap, numită amiotrofică laterală.

Pe 8 ianuarie 1942 în Oxford, Anglia, Stephen William Hawking lui Frank Hawking, doctor și cercetător în biologie specializat în iice, și al lui Isobel Hawking. Părinții lui proveneau din familii a de mijloc și amândoi studiaseră la Oxford. După al doilea război , Frank Hawking a fost numit directorul Diviziei de Parazitologie itutul Național de Cercetări Medicale. De la 13 ani, Stephen a arsurile Școlii St. Alban, unde s-a remarcat ca un elev bun, dar nu comun, situându-se cam pe la mijlocul clasei lui și nefiind dispus ească din greu. Dar în adolescență Hawking a început să citească ucrări de matematică și fizică. „Știam că vreau să fiu cercetător în avea el să scrie mai târziu, „pentru că era știința fundamentală.” , la vârsta de 17 ani, a beneficiat de o bursă la Oxford, unde a imp de doi ani, după care s-a mutat la Cambridge. Deși a fost pe

punctul de a se specializa în astronomie, Hawking nu părea „impresionat” de latura observațională a acesteia, achitându-se de obligațiile minime ce-i reveneau în calitate de student.

La începutul lui 1963, Hawking a fost diagnosticat cu scleroză amiotrofică laterală (ALS), boală care duce la o distrugere ireversibilă a coloanei vertebrale, a măduvei și cortexului, urmată de o atrofie generală a corpului. Singura consolare a bolnavilor o constituie faptul că maladia nu este dureroasă și nu afectează inteligența. Inițial, Hawking a fost zguduit de aflarea veștii că este bolnav, dar după ce deteriorarea țesuturilor s-a stabilizat și nu-l mai amenința spectrul unei morți timpurii, el a depășit faza depresiei. S-a decis să-și termine studiile, deși curînd avea să rămîină țintuit într-un scaun cu roțile și să-și piardă controlul asupra vorbirii. În 1966, după ce și-a luat doctoratul cu teza „Proprietăți ale Universului în expansiune”, el a rămas la Colegiul Gonville and Caius în calitate de membru al Institutului de Astronomie Teoretică.

Încă de la începutul carierei, Hawking a fost preocupat de elementele de bază ale cosmologiei. Pe la mijlocul anilor '60, el era influențat de Roger Penrose, celebru matematician și fizician teoretician, care studia conceptul de „singularitate”. Prevăzută de teoria relativității generalizate a lui Einstein, singularitatea implică ideea unui univers în plină expansiune care și-a avut originea într-un punct unic, în care, de fapt, legile fizicii nu mai funcționează. Deși Einstein știa că singularitățile sînt o consecință a teoriei relativității, el le-a considerat a fi niște entități pur teoretice. Totuși, Hawking, colaborînd cu Penrose la dezvoltarea modelelor de singularități, a făcut prima sa descoperire teoretică importantă, arătînd implicațiile acestora asupra conceptului de timp. „Marea întrebare era dacă a fost sau nu un început,” avea să scrie Hawking mai tîrziu. „Roger Penrose și cu mine am descoperit că, dacă teoria relativității generalizate este corectă, atunci trebuie să fi existat un început.” Primele argumente ale lui Hawking în acest sens erau deja formulate în teza lui de doctorat, urmînd ca ulterior să fie aprofundate în colaborare cu Penrose. Teorema singularității, enunțată de Hawking și Penrose, a fost publicată în 1970.

În general, abordarea teoretică a Universului a suscitat întotdeauna un interes considerabil față de domeniul astronomiei practice, care, lucrînd cu instrumente tot mai puternice, a acumulat o cantitate imensă de informații inexplicabile. Astfel, dacă singularitățile există, este logic ca unul din locurile în care trebuie căutate să fie vârtejul stelelor colapsate după ce și-au consumat combustibilul nuclear - „găurile negre”, termen sugerat în 1967 de John Wheeler. Găurile negre ar putea contribui la explicarea „quasarilor”, surse practic punctuale, descoperite în anul 1961, ca și la detectarea „pulsarilor”, apăruiți cîțiva ani mai tîrziu. (La început, pulsarii au uluit descoperitorii în asemenea măsură, încît ei au primit abrevierea de LGM - Little Green Men, „Omuleții Verzi”.) În 1970, telescoape aflate

iți au detectat în cosmos surse de raze X, între care și una provenispre un sistem gravitațional foarte excentric din Lebăda, numit *X-1*. Deși nu s-a putut dovedi cu absolută certitudine că acolo se râură neagră, însăși activitatea neobișnuită din jurul acelui punct cinantă.

diile lui Hawking asupra găurilor negre s-au aprofundat pe la mijlo-or '70. Faptul că, teoretic, suprafața unei găuri negre nu poate să iciodată i-a sugerat stabilirea unei relații cu entropia, care descrie nea dintr-un sistem, un concept preluat din termodinamică. Deși lawking a intenționat să folosească termenul strict ca pe o analoea a fost dezvoltată de Jacob Bekenstein, care a sugerat că relația mă poate fi autentică și măsurabilă. La început, Hawking a avut , dar ulterior și-a schimbat părerea și în 1974 descria găurile negre corpuri cu temperatură și care emit radiații. Această idee, pe care is-o matematic, a devenit cunoscută (spre exasperarea lui Bekenub numele de „radiație Hawking”, o descoperire care, scrie John n, „e privită ca una din marile realizări, nu doar ale lui Hawking, Itimilor 50 de ani din fizică”. Ideea lui Hawking de a folosi termo-ca și teoria cuantică pentru caracterizarea prăbușirilor gravitaționale fi găurile negre a stîrnit stupefacție și a fost inițial respinsă ca-dar ea era incitantă și într-o oarecare măsură chiar convingătoare, mare a acestor abordări teoretice fascinante”, scrie Heinz Pagels, : negre au trecut de la categoria «curiozități matematice» direct în ; interes a astronomiei speculative”.

979, Hawking este numit profesor de matematică la Universitatea dge. In cursul său inaugural, numit „Se întrevade cumva un sfîrșit i teoretice?”, el sugerează că s-ar putea ajunge înainte de sfîrșitul ui la o teorie unificată, pornind de la premisa că fizica teoretică încheiat rolul, fiind înlocuită de progresele exponențiale ale teh-calcul. Deși probabil că aceste preziceri ale lui nu se vor adeveri, moment al carierei sale Hawkins a fost botezat „noul Einstein” și urat de o mare celebritate și de adulația publicului. A cîștigat ase premii, viața lui a fost prezentată la BBC, iar în cele din urmă *O scurtă istorie a Timpului*, care a devenit un best-seller și a ajuns

film documentar în care apărea Hawking însuși, parcursul anilor '80, Hawking a manifestat interes față de aplicarea mantice la condițiile inițiale ale Universului dinainte de Big Bang. ris împreună cu James Hârtie o importantă lucrare, „Funcția de Universului”, prin care a impulsionat domeniul cunoscut ulterior mele de cosmologie cuantică. Extrăgînd conceptul din mecanica ă, Hawking și Hârtie au avansat „ipoteza de margine fără limită”

pentru a descrie condițiile inițiale ale Universului* . Legile cuanticii, care se aplică la materia elementară și care s-ar putea extinde și asupra Universului ca entitate, s-ar putea să fi funcționat și la începuturile Universului. Această stare cuantică pură încă nu a fost descrisă de nimeni, dar teoria probabilistă a lipsei de margine este una dintre cele câteva aflate în atenția fizicii teoretice și a cosmologiei contemporane.

Stephen Hawking s-a căsătorit cu Jane Wilde la câțiva ani după declanșarea bolii. Ei au avut trei copii. Deși ani de zile Jane a fost prezentată în presă drept sprijinul lui de nădejde, cei doi s-au înstrăinat, iar din 1985 Hawking a început să trăiască cu Elaine Mason, una dintre infirmierele lui. Principala cauză a separării soților Hawking a fost religia. De-a lungul anilor, Hawking a căpătat convingeri ateiste tot mai hotărâte, în vreme ce soția lui a rămas o adeptă ferventă a credințelor religioase, în *O scurtă istorie a Timpului*, Hawking a încercat să înțeleagă „mintea lui Dumnezeu”. „Aceasta este o concluzie cu totul neașteptată...”, scrie Carl Sagan, pentru că Hawking descoperise „un Univers fără limită în spațiu, fără început sau sfârșit în timp și în care un Creator nu are nimic de făcut.”

* Cu această teorie, Hawking a renunțat la noțiunea mai veche a „singularității”. Ideea (proprie) potrivit căreia expansiunea Universului ar avea un corespondent simetric într-o contracție, el a numit-o „cea mai mare gafa a mea”.

OMISIUNI DE NEIERTAT, MENȚIUNI ONORABILE ȘI „ALȚII”

considerăm necesar să explicăm de ce în această carte nu și-au găsit o serie de oameni de știință celebri și influenți. De pildă, *Aristotel* n personaj de o importanță extremă în istoria științei, dar contribuțiile datorează mai puțin influenței directe, cât uneia istorice și difuze, crea lui *Rene Descartes* s-a făcut din aceleași considerente. Evident, el și-ar avea locul în lucrarea de față pentru importanța lui de ansamblu și pentru metodele folosite, dar nu-i aparține nici o descoperire a perenă. Același lucru se poate spune și despre Francis Bacon, care în secolul XX a fost considerat unul dintre cei mai mari oameni de știință din istorie.

Știința britanică oferă numeroase exemple de oameni de știință tribuormidabilei influențe a lui Newton. Aceștia sînt doar amintiți aici. Dintre ei, *Robert Boyle*, *William Gilbert*, *Henry Cavendish* și *Edmond Halley*. Cu mult înaintea lor, exista o clasă de pionieri ai științei a căror contribuția nu poate să nu fie remarcată. Să amintim doar cîteva nume: *Hippocrates Galen*, *Ptolemeu* și *Paracelsus*, ca și marea personalitate a științei *Alhazen*.

în domeniul fizicii am omis foarte multe figuri de seamă. Nimic nu justifică convingător absența lui *Josiah Gibbs* sau a *lordului Kelvin*, doar opinia lui Charles Darwin, care îl numea pe acesta din urmă „omul sinistru”, din cauza vederilor lui pioase asupra vîrstei Pămîntului. *Heinrich Hertz* și *Alessandro Volta* și-au împrumutat numele unor unități de măsură în electricitate, ceea ce în mod sigur le-ar fi asigurat un loc în primii o sută de savanți - dar nu sînt menționați în paginile cărții, arhitecți ai teoriei cuantice sînt incluși, cu excepții notabile, cum ar fi *Wolfgang Pauli*. Numele lui Richard Feynman este specificat, nu însă și alea ale lui *Julian Schwinger* sau *Sin-Ituro Tomonaga*, ceilalți doi icipieni care au remodelat electrodinamica cuantică. Cîteva personalități își găsesc consolarea nu numai într-un Premiu Nobel, ci și în tradiția ei, cum ar fi *William Henry Bragg* și fiul lui, *Sir Lawrence Bragg*. Francis Crick a remarcat odată că, dintre toate științele naturii, chimia ea mai rezistentă la imixtiuni din afară. Ca să nu-l contrazicem, nici rtea noastră nu au apărut *Claude Berthollet*, *Jons Berzelius* sau

Joseph Priestley. Din secolul XX, nu s-a găsit loc nici pentru prolificul chimist organic *Derek Barton* și nici pentru *Gilbert N. Lewis*, ale cărui studii în domeniul atomului au fost foarte importante pentru *Linus Pauling*.

Prin contrast, în astronomie au existat figuri populare și adulate, cum ar fi *Stephen Hawking*. Mare păcat că nu s-a găsit un loc și pentru *Roger Penrose*, *Fred Hoyle* sau *John Wheeler*.

În diverse ramuri ale biologiei au strălucit numeroase personalități remarcabile, înainte de Darwin, ar fi trebuit menționați *Louis Agassiz* pentru descoperirea existenței unei Epoci Glaciare, și *Georges Cuvier* pentru anatomia comparată și pentru paleontologie, două personalități de o copleșitoare importanță. După *Originea speciilor*, amintim pe *Hugo de Vries*, cel care a redescoperit opera lui Gregor Mendel și a propus teoria mutațiilor, dar în afara lui mai sînt mulți alți nedreptățiți: *J.B.S. Haldane* și *Jiilian Huxley*, de pildă. Printre personalitățile contemporane este regretabil că nu și-au găsit locul în prezenta carte, printre alții, *Stephen Jay Gould* sau *Richard G. Lewontin*.

Ceea ce am spus despre fizică rămîne valabil și pentru biologia moleculară. Dar dacă *George Gamow*, care a lucrat în ambele domenii, nu figurează printre cele 100 personalități, este de înțeles că nu au încăput nici *Salvador Luria*, *Oswald Avery* sau *Jacques Monod*. Deși *Frederick Sânger* și-a găsit loc în paginile cărții pentru contribuția sa esențială la descifrarea genomului uman, de ce nu a fost posibil acest lucru și pentru *Walter Gilbert*?

În final se impune precizarea că ne-am oprit doar asupra anumitor personalități din istoria medicinei. *John Enders* ar fi meritat să fie inclus pe listă pentru lucrările sale în domeniul imunologiei. Regret în mod special faptul că nu i-am acordat spațiu lui *Gerald Edelman*, a cărui fascinantă muncă de cercetare a creierului s-a adăugat marilor sale descoperiri în imunologie. De asemenea, sînt regretabile excluderea lui *Henry Dale*, descoperitorul acetilcolinei, ca și cea a *Ritei Levi-Montalcini*, care a identificat factorul de creștere a nervilor. Din capitolul dedicat lui *Jonas Salk*, absența lui *Albert Șovin* este evidentă.

Acestea sînt doar cîteva dintre numeroasele omisiuni din acea clasă de oameni de știință a căror influență se extinde dincolo de laboratorul de cercetare sau de turnul de fildeș, și care nu numai că au experimentat, au demonstrat și au observat, ci au contribuit la formarea concepției noastre despre lume.

OFERTA DE CARTE A TRUSTULUI EDITORIAL LIDER

iturile: ORIZONTURI, LIDER, JURIDICĂ, ȘTIINȚELOR MEDICALE, ȘTIINȚELOR
:OLE, ȘTIINȚELOR SOCIALE ȘI POLITICE, SIRIUS, STAR, LUCEAFĂRUL, CARTEA
PENTRU TOȚI

I. SERIA CULTURĂ GENERALĂ

GHID DE CULTURĂ GENERALĂ (368 pag. / 820001ci) RĂDĂCINILE CULTURII
OCCIDENTALE (288 pag. / 99000 lci) 100 DE PERSONALITĂȚI DIN TOATE
TIMPURILE CARE AU INFLUENȚAT EVOLUȚIA OMENIRII (384 pag. / 159000
lei) DICȚIONAR MITOLOGIC GRECO-ROMAN (368 pag. / 109000 lei) MARILE
RELIGII (464 pag. / 107000 lei) CRONOLOGIA UNIVERSALĂ (608 pag. / 191000
lei) ISTORIA ROMEI ANTICE (400 pag. / 76000 lei) ISTORIA ȘTIINȚEI voi. 1 (256
pag. / 66000 lei) ISTORIA ȘTIINȚEI voi. 2 (256 pag. / 66000 lei) ISTORIA ȘTIINȚEI
voi. 3 (224 pag. / 87000 lei) ISTORIA ȘTIINȚEI voi. 4 (256 pag. / 108000 lei)
ISTORIA CIVILIZAȚIILOR (304 pag. / 104000 lei) LEGENDELE ȘI MITURILE
GRECIEI ANTICE (544 pag. / 170000 lei) JAPONIA (384 pag. / 137000 lei)
ISTORIA DESCOPERIRILOR ȘTIINȚIFICE (592 pag. / 217000 lei)
INTRODUCERE ÎN ARTĂ (336 pag. / 50000 lei) 100 CEI MAI MARI
SAVANȚI AI LUMII (384 pag. / 180000 lei) 100 CEI MAI MARI
SCRIITORI ROMÂNI (360 pag. / 153000 lei) VIEȚILE MARILOR
COMPOZITORI (608pag./290000lci)

II. SERIA LUCRĂRI LEXICOGRAFICE

DICȚIONAR GERMAN-ROMÂN; ROMÂN-GERMAN (624 pag. / 120000 lci)
DICȚIONAR LATIN-ROMÂN (224 pag. / 60000 lei)

III. SERIA BESTSELLERURI INTERNAȚIONALE

PASIUNEA CONTELUI TOULOUSE-LAUTREC (272 pag. / 99000 lei)
PUTEREA UNEI FEMEII (368 pag. / 71000 lei)
VIAȚA MERGE ÎNAINTE (368 pag. / 88000 lei)
UN ALT ÎNCEPUT (368 pag. / 82000 lei)
UN VIS ÎMPLINIT (336 pag. / 131000 lei)
REVEDERE LA PARIS (352 pag. / 141000 lei)
O ȚINĂ DIN TRECUT (336 pag. / 81000 lei)
SĂLĂȘILE ÎN ALASKA (208 pag. / 71000 lei)
TREI DORINȚE (368 pag. / 119000 lei)
APE TULBURI (432 pag. / 137000 lei)
JOCUL IUBIRII (4 i 6 pag. / 169000 lei)
TIM (352 pag. / 43000 lei)
ATRAȚIE FATALĂ (448 pag. / 60000 lei)
SUBSTITUIREA (272 pag. / 88000 lei)
SURPRIZA (272 pag. / 88000 lei)
DULCE-AMAR (464 pag. / 88000 lei)
POVESTEA UNEI VIEȚI (256 pag. / 88000 lei)
NUNTĂ ÎN STIL HOLLYWOODIAN (416 pag. / 87000 lei)
IDENTITĂȚI FURATE (416 pag. / 152000 lei)
MAI DEVREME SAU MAI TIRZIU (384 pag. / 137000 lei)
TOTUL SAU NIMIC (336 pag. / 130000 lei)
ACUM ORI NICIODATĂ (496 pag. / 142000 lei)
PRINȚESA (368 pag. / 130000 lei)
NEÎNCREDERE (352 pag. / 141000 lei)
NORMA (288 pag. / 54000 lei)
SINGURA IUBIRE (272 pag. / 108000 lei)
ACȚIUNEA MASCARADA (464 pag. / 1593000 lei)
MOZAIC (560 pag. / 169000 lei)
MAREA SCHIMBARE (544 pag. / 175000 lei)
MIRAJUL PUTERII (432 pag. / 60000 lei)
FĂRĂ SCRUPULE (464 pag. / 82000 lei)
ÎNTRE IUBIRE ȘI RAȚIUNE (512 pag. / 69000 lei)
SINGURUL SECRET (560 pag. / 92000 lei)
SEDUCTIE FATALĂ (416 pag. / 87000 lei)
INTRIGI FAMILIALE LA HOLLYWOOD (464 pag. / 159000 lei)
VIAȚĂ DUBLĂ (464 pag. / 148000 lei)
JACK & JILL (416 pag. / 60000 lei)
ȘOARECELE ȘI PISICA (432 pag. / 82000 lei)
MAREA RATARE (384 pag. / 137000 lei)
ORA ZERO (480 pag. / 104000 lei)
SĂ NU-ȚI PIERZI SPERANȚA (352 pag. / 130000 lei)
TOP MODEL (400 pag. / 66000 lei)
VOI CUCERI MANHATTANUL (608 pag. / 93000 lei)

<i>Justin Scolt</i>	IUBIRE TRĂDATĂ (480 pag. / 87000 lei)
<i>Kenneth Royce</i>	PE URMELE LUI IUDA (336 pag. / 66000 lei)
<i>Lenna Blair</i>	DE PARTEA ÎNGERILOR (416 pag. / 71000 lei)
	ÎMPLINIRI (416 pag. / 71000 lei)
<i>Linita Hoivard</i>	CAPCANA (336 pag. / 142000 lei)
<i>Lloyd C. Douglai</i>	MARELE PESCAR (416 pag. / 87000 lei)
<i>Lucian Boilard</i>	VĂDUVA LUI MAO (576 pag. / 119000 lei)
<i>Lucinda Edmonds</i>	FĂRĂ TINE (432 pag. / 67000 lei)
<i>Lynda La Plante</i>	BELLA MAFIA (560 pag. / 93000 lei)
<i>Madddnc Brent</i>	PIATRA CAPRICORNULUI (448 pag. / 71000 lei)
	LACRIMA LUI BUDDHA (448 pag. / 76000 lei)
<i>Malika Oufli</i>	PRINȚESA CAPTIVĂ
<i>Michele Fitomsi</i>	(384 pag. / 141000 lei)
<i>MaxScydlitz</i>	ANOTIMPURILE LUPILOR (512 pag. / 71000 lei)
<i>MaryHigginsClark</i>	ENIGME(368pag./137000lei)
	FĂRĂ SCĂPARE (288 pag. / 137000 lei)
	REVELAȚIA (336 pag. / 148000 lei)
<i>Michael Coiiiety</i>	PISTE FALSE (416 pag. / 159000 lei)
<i>Michael Crichtan</i>	PRADA (448 pag. / 174000 lei)
	PRIZONIERII TIMPULUI (560 pag. / 163000 lei)
<i>Michael Harlland</i>	ANUL SCORPIONULUI (432 pag. / 66000 lei)
<i>Odile Weuleressc</i>	TEODORA, CURTEZANĂ ȘI ÎMPĂRĂTEASĂ (368 pag. / 149000 lei)
<i>Nelson DeMille</i>	JOCUL LEULUI (688 pag. / 77000 lei)
<i>faul-Loup Sulitzer</i>	MISIUNE INGRATĂ (752 pag. / 240000 lei)
	ÎNVINGĂTOAREA (448 pag. / 71000 lei)
î	COPILUL CELOR ȘAPTE MĂRI (480 pag. / 71000 lei)
' <i>Paullina Simom</i>	DINASTIA O'HARA (496 pag. / 93000 lei)
<i>Peter Driscoll</i>	DINCOLO DE PASIUNE (496 pag. / 50000 lei)
• <i>Philip Shelby</i>	URMĂRIRE ÎN DEȘERT (400 pag. / 80000 lei)
	JOCURI MURDARE (376 pag. / 82000 lei)
<i>„Robert Ludlum</i>	ATAAC LA PREȘEDINTE (416 pag. / 137000 lei)
	ȚINUTUL MAGIC (512 pag. / 99000 lei)
	MANUSCRISUL LUI CHANCELLOR (512 pag. / 99000 lei)
	COMLOTUL GENERALILOR (672 pag. / 186000 lei)
	DRUMUL SPRE OMAHA (592 pag. / 115000 lei)
	DRUMUL SPRE GANDOLFO (352 pag. / 131000 lei)
	PROIECTUL HADES (480 pag. / 126000 lei)
	DECEPȚIA LUI PROMETEŢU (544 pag. / 130000 lei)
	CERCUL MATARESE (532 pag. / 108000 lei)
	NUMĂRĂTOAREA INVERSĂ MATARESE (544 pag. / 108000 lei)
	PROTOCOLUL SIGMA (560 pag. /184000 lei)
	DIRECTIVA JANSON (640 pag. / 240000 lei)
<i>Robert Ludlum,</i>	CASS ANDRA COMPACT
<i>Philip Shelby</i>	(400 pag. / 152000 lei)
<i>Robert Ludlum,</i>	OPȚIUNEA PARIS
<i>Gayle Lynds</i>	(480 pag. / 163000 lei)
<i>Sandra Brown</i>	ALIBIUL (592 pag. / 98000 lei)
	SITUAȚIE LIMITĂ (256 pag. / 82000 lei)
	CĂUTĂRI PERICULOASE (448 pag. / 82000 lei)
	INVIDIE (496 pag. / 142000 lei)
	SEDUCȚIE (208 pag. / 82000 lei)
	ASCULTĂ-ȚI INIMA! (416 pag. / 153000 lei)
	CONFIDENTA NOPȚII (432 pag. / 163000 lei)
<i>Sheila O'Flanagan</i>	DINTR-O DATĂ SINGURĂ (448 pag. / 108000 lei)
<i>Stăney Sheldan</i>	ÎN CĂUTAREA ADEVĂRULUI (336 pag. / 96000 lei)
<i>Sylvia Nasar</i>	O MINTE SCLIPITOARE (544 pag. / 175000 lei)
<i>Susan Howatch</i>	DOMENIUL PENM ARRIC (688 pag. / 120000 lei)
	ÎNGERUL INERNULUI (336 pag. / 71000 lei)
	ARISTOCRAȚII, DISPARIȚIE MISTERIOASĂ (448 pag. / 82000 lei)
<i>Șam și Bettina</i>	30 DE SECUNDE
<i>Ciancana</i>	(448 pag. / 152000 lei)
<i>Turnară McKinley</i>	ULTIMUL VALS AL MATILDEI (512 pag. / 153000 lei)
<i>Thomas Harris</i>	DRAGONUL ROȘU (400 pag. / 159000 lei)
	DUMINICA NEAGRA (352 pag. / 178000 lei)
<i>Winston Graham</i>	POVESTE UITATĂ (320 pag. / 71000 lei)
	MARNIE (368 pag. / 71000 lei)

IV. SERIA CARTE DIVERSĂ

<i>Sanda Marin</i>	CARTE DE BUCATE (352 pag. / 120000 lei)
<i>James Van Praagli</i>	MESAJE OE DINCOLO DE MOARTE (304 pag. / S2000 lei)
<i>Mircea Enăchescu</i>	DETECTIVUL PARTICULAR - O profesie de mare viitor (288 pag. / 71000 lei)
<i>Nicolae Străvoiu</i>	DRESAJUL CÎNELUI DE VÎNĂTOARE (400 pag. / 217000 lei)

V. COLECȚIA ROMANTICA

<i>AmandaQuick</i>	INELUL DE ADIO (320 pag. / 141000 lei)
	MEANDRE (368 pag./120000 lei) MEDUZA
	ALBASTRĂ (368 pag. / 159000 lei)

<i>Jude Devcraitx</i>	TENTAȚIE (336 pag. / 130000 lei) PENTRU
<i>Madeleine Brent</i>	TOTDEAUNA (288 pag. / 137000 lei) COMOARA
<i>Muty Balog/i</i>	BLESTEMATĂ (448 pag. / 82000 lei) PREȚUL
	NESOCOTINȚEI (416 pag. / 71000 lei)

VI. MARI PERSONALITĂȚI

ALE ISTORIEI

<i>Anton</i>	SFÎRȘITUL LUI HITLER (400 pag. / 55000 lei)
<i>Joachimsthaler</i>	LENIN - O nouă biografie (576 pag. / 82000 lei)
<i>Dmitri Volkogonov</i>	TROȚKI - Eternul radical (528 pag. / 82000 lei)
<i>Homerio</i>	LUPUL MONGOL - Viața lui Gengis-Han (480 pag. / 71000 lei)

VII. TITANI AI LITERATURII

UNIVERSALE

<i>Natliaiiiiei</i>	DIAVOLUL DIN MANUSCRIS (400 pag. / 82000 lei)
<i>Hawtiioonie</i>	FEMEIA ÎN ALB (640 pag. / 108000 lei)
<i>Wilkie</i>	CLIMATE (288 pag. / 82000 lei)
<i>Cottins</i>	NECUNOSCUTA DE LA WILDFELL HALL (560 pag. / 108000 lei)
<i>Andre</i>	MARTIN CHUZZLEWITT voi. 1 (544 pag. / 66000 lei);
<i>Mauroids</i>	voi. 2 (544 pag. / 66000 lei)
<i>Anne</i>	AGENTUL SECRET (352 pag. / 87000 lei)
<i>Bronte</i>	JULIA, LIZA DIN MAHALAUA LAMBETH (400 pag. / 108000 lei)
<i>Charles</i>	ȘI TU VEI FI ȚĂRÎNĂ (480 pag. / 130000 lei)
<i>Dichens</i>	CONTESA (192 pag. / 108000 lei)
<i>Joseph</i>	
<i>Conrad</i>	
<i>W.S.Maugh</i>	
<i>am Samuel</i>	
<i>Butler</i>	
<i>Maurice</i>	
<i>Druon</i>	

INTEGRALA

CRONIN

<i>A. J. Croilin</i>	FRUMOASA GRACIE (176 pag. / 71000 lei)
	SUB STELE (688 pag. / 120000 lei)
	GRAN CANARIA (400 pag. / 98000 lei)
	CITADELA (464 pag. / 108000 lei)
	CASTELUL PĂLĂRIERULUI (592 pag. /191000 lei)

INTEGRALA

CLAVELL

<i>James</i>	SHOGUN voi. I (704 pag. / 142000 lei); voi. II (688 pag. / 142000lei)
<i>Clavell</i>	TAI-PAN voi. I (400 pag. /1 53000 lei); voi. II (512 pag. / 175000 lei)
	GAI-JIN voi. I (752 pag. / 262000 lei); voi. II (720 pag. / 262000 lei)
	KING RĂT (480 pag. / 229000 lei)
	NOBILA CASĂ voi. 1 +2 (1404 pag. / 549000 lei)
	VÎRTEJUL voi. 1 +2 (1664 pag. / 400000 lei)

VIII. CAPODOPERE ALE

SECOLULUI XX

<i>Graham Greene</i>	MIEZUL LUCRURILOR (400 pag. / 960001lei)
<i>John Bramc</i>	DRUMUL SPRE ÎNALTA SOCIETATE (288 pag. /108000 lei) VIATA ÎN ÎNALTA SOCIETATE (288 pag. /120000 lei)
<i>Midiei de Saint Pierre</i>	MILIARDARUL (368 pag. / 82000 Ici)

IX. PAGINI DIN ISTORIA

LUMII

<i>Eric ffoþsbawm</i>	SECOLUL EXTREMELOR (704 pag./ 104000 lei)
-----------------------	--

X. CARTE

MEDICALA

<i>R</i>	<i>Ifenie</i>
<i>Mihălta</i>	<i>Jacques Wallach</i>
<i>n, R.</i>	<i>Colectiv</i>
<i>Uîmean</i>	
<i>u</i>	
<i>Stanley</i>	
<i>L.</i>	
<i>Wiener</i>	
<i>Colectiv</i>	
<i>/r/na</i>	
<i>Holdevic</i>	
<i>i</i>	

Colectiv

Trăiaiu
Atârnau
Colectiv
F. D.
Mihăltan
Colectiv
Colectiv
Colectiv
Richard
M. Stone
Valentin

BRONH	IFERENȚIAL ÎN DUREREA ACUTĂ (698 pag. / 633000 lei)
OPNEU	DIAGNOSTIC ȘI TRATAMENT ÎN
MOPAT	PRACTICA MEDICALĂ (1474 pag. / 1031000 lei)
IA	AMELIORAREA PERFORMANȚELOR PRIN
CRONI	TEHNICI DE PSIHOTERAPIE
CĂ	(400 pag. / 93000 lei) PRIMUL AJUTOR ÎN
OBSTR	STĂRILE DE URGENȚĂ PÎNĂ LA
UCTIV	SOSIREA MEDICULUI
Ă	(416 pag./1 63000 lei)
(272	CHIRURGIA OTOLOGICĂ (432 pag. /
pag. /	306000 lei) GHIDUL IUBITORILOR DE
44000	ANIM ALE (48 pag. / 33000 lei)
lei)	TULBURĂRILE RESPIRATORII DIN
D	TIMPUL SOMNULUI (320 pag. / 186000 lei)
I	GHIDUL PACIENTULUI 2003 - Unitățile
A	sanitare din București (432 pag. / 108000 lei)
G	DICȚIONAR MEDICAL ILUSTRAT (632
N	pag. / 653000 lei)
O	HARRISON PRINCIPII DE MEDICINĂ INTERNĂ
S	Ediția a 14-a (1090 pag. / 250000 lei) TESTE DE
T	AUTOEVALUARE ȘI RECAPITULARE HARRISON,
I	Ediția 14 (336 pag. / 400000 lei) MEDICINA LEGALĂ (336
C	pag. / 251000 lei)
U	INTERPRETAREA TESTELOR DE
L	DIAGNOSTIC (1 328 pag. / 699000 lei)
	HARRISON MANUAL DE MEDICINĂ
D	Ediția a 15-a (1200 pag. / 800000 lei))

XI. CARTE	
JURIDICA	
<i>Valentin</i>	INFRAȚIUNILE DE LOVIRE ȘI VĂTĂMARE A
<i>Iftenie,</i>	INTEGRITĂȚII CORPORALE SAU A SĂNĂTĂȚII
<i>Alexandru</i>	Cadrul juridic, aspecte medico-legale (176 pag. / 164000
<i>Boroi</i>	lei) CÎRTEA EUROPEANĂ A DREPTURILOR
<i>Marin</i>	OMULUI (336 pag. / 88000 lei) AVOCATUL POPORULUI -
<i>Voicu</i>	O instituție la dispoziția cetățeanului (432 pag. / 99000 lei)
<i>Constantin</i>	ELEMENTUL SUBIECTIV ȘI STRUCTURA
<i>Brînzan</i>	INFRAȚIUNII (144 pag. / 109000 lei) CODUL PENAL
<i>Mioara'Kety</i>	PE ÎNTELESUL TUTUROR Ed. a VII-a (528 nan M
<i>Guin</i>	«nnnn », :^
<i>Colectiv</i>	

*Smaranda Dobrescu,
Mihai Seitan
Stefan Damej
Vasile Papadopol*

NOUȚĂȚI ADUSE DE ACTUALUL CODALMUNCn
(176 pag. / 100000 lei) **INDIVIDUALIZAREA**
JUDICIARĂ A PEDEPSELOR
(512 pag. / 450000 lei)

XII. CARTĂ SOCIALĂ ȘI POLITICĂ

Valeriu Râpeanu **N. IORGA, M. ELIADE, N. IONESCU** - Polemici, controverse,
Paul-Marie de elogi (336 pag. / 55000 lei)
La Gorce Lee M. **ULTIMUL IMPERIU** (256 pag. / 65000 lei)
Silver Vasill **CLONAREA UMANĂ** - Un șoc al viitorului (368 pag. / 76000
Mitrokhin, lei)
CMstopher **ARHIVA MITROKHIN**
Andrej» Pierre (576 pag. / 240000 lei)
Lorrain Huile **INCREDIBILĂ ALIANȚĂ RUSIA-STATELE UNITE**
Paul, Ion (368 pag. / 1 75000 lei) **CENTRELE DE PUTERE ALE**
Coșcodaru **LUMII**
(256 pag. / 1 20000 lei)

XIII. BIOGRAFII CELEBRE

Constantin **TRECUTE VIEȚI DE DOAMNE ȘI DOMNIȚE** voi. I + II
Gane Frank (1248 pag. / 176000 lei)
McLynn **PRIN ABISURILE MINȚII. VIAȚA LUI JUNG** voi. I (400
pag. / 77000 lei)
Lion **UN GURU AL EPOCII MODERNE. VIAȚA LUI JUNG** voi. II
Feuchtwange (400 pag. / 77000 lei)
r Andre **GOVA** (544 pag. / 82000 lei)
Maurois **POETUL REBEL** - Viața lui Shelley (256 pag. / 104000 lei)
Michael **LEONARDO** (400 pag. / 141000 lei)
White **ULTIMA ROMANTICĂ** - Viața Reginei Maria a României
Hannah (552 pag. / 180000 lei)
Pakula **MARCHIZA DE POMPADOUR** (272 pag. / 108000 lei)
Pierre de **VIAȚA LUI CHATEAUBRIAND** (400 pag. / 131000 lei)
Nolhac **IVAN CEL GROAZNIC** (336 pag. / 135000 lei)
Andre Maur
ois A.K.
Tolstoi

XIV. THRILLER

Kenneth Royce **FIUL AMBASADORULUI** (320 pag. / 60000 lei)

XV. MEMORIA SECOLELOR

Claude Mosse **PROCESUL LUI SOCRATE** (1 92 pag. / 28000 lei)

XVI. LAUREAȚI AI PREMIULUI NOBEL PENTRU LITERATURĂ

John Steinbeck **JOIA DULCE** (320 pag. / 130000 lei) **CĂILE**
Francois Mauriac **MĂRII** (256 pag. / 108000 lei) **PIRAMIDA** (272 pag.
WiUtun Golding / 108000 lei) **ISTORIA AMERICII** (544 pag. /
Wlnton Churchill 249000 lei)

<i>Harry Harris</i>	REVOLUȚIA CHELSKI (432 pag. / 150000 lei)	' ;
<i>Andre Gamblin</i>	ECONOMIA LUMII 2004 (360 pag. / 299000 lei)	, •
<i>Mary Balogh</i>	MAI MULT DECÎT AMANTĂ (336 pag. / 140000 lei)	' .
<i>Robert Ludlum</i>	TRĂDAREA LUI TRISTAN (480 pag. / 240000 lei)	
<i>KC Ellis</i>	PARRY HOTTER (240 pag. / 120000 lei)	
<i>Danielle Stelle</i>	VULTURUL SINGURATIC (352 pag. / 159000 lei)	
<i>Vahe Zartarian</i>	MARILE CIVILIZAȚII (304 pag. / 160000 lei)	
<i>G.M. Zamfirescu</i>	MAIDANUL CU DRAGOSTE (416 pag. / 160000 lei)	
<i>Pierre Miquel</i>	16 EVENIMENTE CRUCIALE ALE ISTORIEI (192 pag. / 140000 lei)	
<i>Elhabah Adler</i>	SECRETELE TRECUTULUI (336 pag. / 149000 lei)	

CARTEA PRIN POȘTĂ

Puteți primi cartea dorită chiar în momentul apariției ei, cu o reducere substanțială de preț, prin comandă, la adresa:

B-dul Libertății nr. 4, bl. 117, et. 3, ap. 7, sector 4, cod 040128, București

Tel: 337.30.67; 0744.530.970; 0723.335.197; **fax:** 337.48.22 **e-mail:** lider@fx.ro

Cititorii care solicită carte prin poștă devin automat membri ai **CLUBUL UI CĂRȚII LIDER**, beneficiind de următoarele facilități:

1. Editurile suportă cheltuielile de expediție prin poștă a cărților comandate, în termen de o săptămână de la data comenzii, solicitantul va primi prin poștă, la domiciliul său, cărțile dorite (comandă de minim trei exemplare) cu plata ramburs.
2. Reducerea prețului de vânzare cu: 10% pentru fiecare comandă de minim trei cărți, 12% pentru comenzile ce depășesc cinci cărți, 15% la comenzile de cel puțin zece cărți.
3. Livrarea cărților cu prioritate.
4. Comanda anticipată pentru cărțile în curs de apariție.
5. Asigurarea materialelor informative: cataloage și liste de apariții.
6. Posibilitatea de a comanda cart; r,n-i.v.»'- ~J---